# **PCT**

## 世界知的所有権機関 際事務局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 C07D 471/04, 215/46, A61K 31/435

A1

(11) 国際公開番号

WO98/30562

(43) 国際公開日

1998年7月16日(16.07.98)

(21) 国際出願番号

PCT/JP98/00005

(22) 国際出願日

1998年1月6日(06.01.98)

(30) 優先権データ

特願平9/2375

1997年1月9日(09.01.97)

JP

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) テルモ株式会社(TERUMO KABUSHIKI KAISHA)[JP/JP] 〒151 東京都渋谷区幡ケ谷2丁目44番1号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

難波亮一(NANBA, Ryouichi)[JP/JP]

飯塚貴夫(IIZUKA, Takao)[JP/JP]

石井竹夫(ISHII, Takeo)[JP/JP]

〒259-01 神奈川県足柄上郡中井町井ノ口1500番地

テルモ株式会社内 Kanagawa, (JP)

(81) 指定国 JP, US, 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類

国際調查報告書

NOVEL AMIDE DERIVATIVES AND INTERMEDIATES FOR THE SYNTHESIS THEREOF (54)Title:

(54)発明の名称 新規アミド誘導体および合成中間体

#### (57) Abstract

Novel compounds which are amide derivatives represented by general formula (I) and medicinal preparations containing the same having an eosinophilic infiltration inhibitory effect based on a potent interferon ( $\alpha$ ,  $\gamma$ )-inducing activity and an excellent percutaneous absorbability and being efficacious in treating allergic inflammatory diseases such as atopic dermatitis, various tumors and viral diseases. In said formula, each symbol has the following meaning: R<sub>1</sub> and R<sub>2</sub>: each lower alkyl, etc.; X and Y: independently representing each oxygen, NR<sub>4</sub>, CR<sub>5</sub> etc. (wherein R<sub>4</sub> and R<sub>5</sub> independently represent each hydrogen, an aromatic group, etc.); Z: an aromatic ring or a heterocycle; R<sub>1</sub>: hydrogen, lower alkoxy, etc.; g, i and k: independently representing each an integer of from 0 to 6; h, i and I: independently representing each an integer of 0 or 1; m: an integer of from 0 to 5; and n: an integer of from 2 to 12.

(57) 要約 下記式で示されるアミド誘導体及びそれを含有する医薬製剤によって強力なインターフェロン (α、γ) 誘起活性による好酸球浸潤抑制作用と優れた経皮吸収性を有し、アトピー性皮膚炎治療などのアレルギー性炎症疾患および各種腫瘍、ウイルス性疾患に有効な新規な化合物及びそれを含有する医薬製剤を提供することができる。

式中、

 $R_1$  と  $R_2$  は低級アルキル基等、

 $X \in Y$ は独立して酸素原子、 $NR_4$ 、 $CR_5$ 等( $R_{4}$ 、 $R_5$ は独立して水素、 芳香等)、

2: 芳香環または複素環、

R<sub>3</sub>は水素、低級アルコキシ基等、

g、 i 、 k は独立して 0 ~ 6 の整数、

h、i、lは独立してOまたは1の整数、

mは0~5の整数、

nは2~12の整数

をそれぞれ表す。

# PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード (参考情報)

AL アルバニア フィンランド リトアニア AM アルメニア SN セネガル FR フランス ルクセンブルグ スワジランド AT オーストリア ガボン ラトヴィア GALV TD チャード Aじ オーストラリア 英国 グルジア G B G E MC モナコ TG トーゴー A2 アゼルバイジャン MD モルドヴァ TJ タジキスタン ボスニア・ヘルツェゴビナ BAGH ガーナ MG マダガスカル TM トルクメニスタン BBバルバドス ガンビア MK マケドニア旧ユーゴス GMTR トルコ BE ベルギー ラヴィア共和国 ML マリ GN ギニア TT ブルキナ・ファソ トリニダッド・トバゴ BFギニア・ビサオ GW ウクライナ BG ブルガリア UA GR ギリシャ HU ハンガリー MN モンゴル UG US UZ ウガンダ B J B R ベナン プラジル MR モーリタニア 米国 インドネシアアイルランド I D MW マラウイ ウズベキスタン BY ベラルーシ IE MX メキシコ ヴィエトナム VN カナダ ISIT CAイスラエル NE ニジェール NL オランダ YU ユーゴースラヴィア C G C H 中央アフリカ アイスランド ジンパブエ コンゴー共和国 イタリア NO ノールウェー J P K E K G スイス 日本 ニュー・ジーランドボーランド NZ CI コートジボアール ケニアキルギス PLPT CMポルトガル カメルーン NUYZEK 中国 ΚP 北朝鲜 RO ルーマニア 韓国 カザフスタン K R K Z L C キューバ RU ロシア キプロス SD スーダン チェッコ セント・ルシア SE スウェーデン ドイツ リヒテンシュタイン LI シンガポール SG デンマーク **ネリ・ラシカ** L K L R SI スロヴェニア EE エストニ ES スペイン SK スロヴァキア SL シエラ・レオーネ リベリア エストニア レソト

20

25

### 明細書

### 新規アミド誘導体および合成中間体

### 技術分野

本発明化合物は、強力なインターフェロン( $\alpha$ 、 $\gamma$ )誘起活性と優れた経皮吸収性を有し、各種腫瘍、ウイルス性疾患そして特に皮膚好酸球浸潤反応の関与するアトピー性皮膚炎などのアレルギー性皮膚疾患治療剤として有用な新規なアミド誘導体およびそれを含有する医薬製剤、および合成中間体に関する。

### 背景技術

インターフェロンα、βは抗腫瘍作用と抗ウイルス作用を有するペプチドであり、ヒトに筋肉内注射あるいは皮下注射することによって腎臓癌や多発性骨髄腫などの各種腫瘍および慢性活動性 C型肝炎などの各種ウイルス性疾患の治療に応用されている。一方、インターフェロンγは腫瘍(腎臓癌)に応用されているが、強い免疫調節作用を有することからアトピー性皮膚炎などのアレルギー性疾患への応用の可能性が検討されだした。

剤アトビー性皮膚炎の治療には、従来より基本的にステロイド剤の外用と抗ヒスタミンあるいは抗アレルギー剤の内服が行われており、その他、減感作療法、アレルゲン(ダニ・食物)除去療法、PUVA(ソラレンー長波長紫外線照射)療法、細菌ワクチン療法などが試みられている。しかし、いずれも決定的な治療法となるものではなく、特にステロイド外用剤は、切れ味は良いが長期連投による皮膚の萎縮・毛細血管拡張・潮紅・紫斑・易感染性などの副作用が問題となっている。最近、アトピー性皮膚炎治療の方向はステロイドから作用メカニズムが新規なサイトカイン療法に向かいつつある(中川秀巳, 臨床免疫, 27[supple 16] 597-602, 1995, 小林祥子ら, 臨床免疫, 27, [supple 16] 603-609, 1995)。アトピー性皮膚炎患者においては、Th1ヘルパー細胞とTh2ヘルパー細胞のバランスの不均衡すなわちTh2細胞優位の状態にあり、Th2細胞からのインターロイキン

10

15

20

25

- 4やインターロイキン-5などのサイトカインの産性増大の結果、IgE産生や好 酸球等の炎症細胞の分化・増殖・浸潤を増強し炎症が惹起されるという説が有力 となっている。一般に、感作されたヒトの皮膚に抗原を投与すると投与直後と4~ 8時間後に最大となり24~48時間持続する皮膚反応が生じる。前者を即時型反応(I gE-肥満細胞が関与)、後者を遅発型アレルギー反応と呼ぶ。特に遅発型反応は喘 息を含むアレルギー疾患の病態と密接な関係があると指摘されている。遅発型反 応のメカニズムは永らく不明であったが、今日ではIgE-肥満細胞が関与する I 型 アレルギー反応における時間的に遅れた相、すなわちlate phase reaction of th e type I allergy であり、Th 2ヘルパー細胞優位による好酸球浸潤が深く関わ っていると考えられるようになった (黒沢元博,臨床免疫,27(5),564-574,1995)。 Th1ヘルパー細胞とTh2ヘルパー細胞のバランスはインターフェロンによっ て調節されており、インターフェロンγはTh0細胞のTh1細胞への分化を促 進する。従って、Th2細胞優位を是正するインターフェロンyがアトピー性皮 **膚炎の治療に試みられるようになってきた。インターフェロン療法の主流はリコ** ンビナントなインターフェロンγ ( Hanifin J. M.: J. Am. Dermatol. 28, 189-197, 19 93, Nishioka K. et. al.: J. Dermatol. 22(3), 181-185, 1995)の皮下注射であり、皮 **盾症状の改善と血中好酸球数の減少が報告されている。インターフェロンは免疫** 強化作用を有するのでステロイド療法でよく認められる易感染性等の副作用は認 められない。しかし、高コストであることに加え別の副作用(発熱、感冒様症状、 頭痛)が発現するという点でまだ満足できる薬物とは言えない。これは、アトピ 一性皮膚炎だけでなくインターフェロン注射剤を抗ウイルス剤や抗腫瘍剤として 使用した場合も同じことが言える。

体外から投与するインターフェロンはまだ幾つかの問題を残しているが、低分子合成化合物のインターフェロン誘起剤を局所適用(外用)することによってインターフェロン注射剤の抱えている問題(コストと副作用)を解決できる可能性

は高い。これまでインターフェロンを誘起する化合物が幾つか公知となっている。例えば、1-置換-1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン類としては、抗ウイルス剤である1-イソブチル-1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン(イミキモド)を始めとして幾つか知られている(欧州特許第145340号、米国特許第4689338号、米国特許第4698348号、米国特許第4929624号、欧州特許第385630号、米国特許第5346905号等)。この内、外用剤として臨床試験中のものもあるが対象疾患が性器疣(Imiquimod, Pharma Projects 1996)であることからその経皮吸収性は低いことが予想される。また、ヒトでのインターフェロン誘起活性も低い。

10 従って本発明は、強力なインターフェロン (α、γ) 誘起活性による好酸球浸潤抑制作用と優れた経皮吸収性を有し、副作用が少なく従ってアトピー性皮膚炎などのアレルギー性炎症疾患および各種腫瘍、ウイルス性疾患に有効な新規な化合物およびそれを含有する医薬製剤を提供することにある。

### 発明の開示

- 15 上記の課題を解決する本発明は以下の通りである。
  - (1) 下記式 I で示されるアミド誘導体、およびその医薬的に許容しうる酸付加塩である。

$$R_{1}R_{2}N - (CH_{2})g - (X)h - (CH_{2})i - (Y)j - (CH_{2})k - (Z)1 - (CH_{2})m - CONH - (CH_{2})n - N$$

$$N - NH_{2}$$
(I)

式 I 中、 $R_1$  および  $R_2$  は炭素数 1 から 6 の分岐していてもよいアルキル基を表し、また  $R_1$  と  $R_2$  は一つになって環を形成していてもよい。また  $R_1$  または  $R_2$  のどちらかが、X、Y あるいはメチレン鎖中の任意の原子と一つになって環を形成していてもよい。X および Y は独立して、酸素原子、S (O) P (P は Q から Q の整

10

- (2)上記(1)に記載のアミド誘導体を含有する医薬製剤である。
- 15 (3) 下記式IIで示される式Iのアミド誘導体を合成するための合成中間体である。

20

25

式II中、R<sub>3</sub>'は、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェニル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはご低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。nは2から12の整数を表す。

(4) 下記式IIIで示される式1のアミド誘導体を合成するための合成中間体で

ある。

$$R_3$$
 $R_3$ 
 $N - (CH_2) n - N$ 
 $N$ 
 $C1$ 

5

式III中、 $R_3$ ,は、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェニル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。nは2から12の整数を表す。

(5) 下記式IVで示される式Iのアミド誘導体を合成するための合成中間体である。

15

20

25

10

式IV中、R<sub>9</sub>およびR<sub>10</sub>は、R<sub>9</sub>が水素原子のとき、R<sub>10</sub>は、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でインゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有

10

15

20

25

していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。また、 $R_9$ 、 $R_{10}$ が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香族環状イミドを形成する。 $R_3$ 'は、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェニル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。nは2から12の整数を表す。

(6) 下記式Vで示される式 I のアミド誘導体を合成するための合成中間体である。

$$R_{9}R_{10}N - (CH_{2})n - N$$

$$N$$

$$(V)$$

式V中、R。およびR10は、R。が水素原子のとき、R10は、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素類の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。また、R。、R10が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい方香族環状イミドを形成する。R3、は、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキ

ル基(フェニル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。nは2から12の整数を表す。

(7) 下記式VIで示される式 I のアミド誘導体を合成するための合成中間体である。

$$R_{9}R_{10}N - (CH_{2})n - N$$

$$N$$

$$N$$

$$NH_{2}$$

$$(VI)$$

10

15

20

25

式VI中、R。およびR10は、R。が水素原子のとき、R10は、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。また、R9、R10が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。また、R9、R10が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい方香族環状イミドを形成する。R3は、水素原子、置換されていてもよいフェニル基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。nは2

10

15

20

25

から12の整数を表す。

(8) 下記式VIIで示される式 I のアミド誘導体を合成するための合成中間体である。

$$R_{9}R_{10}N - (CH_{2})n - N$$

$$N$$

$$VII$$

式VII中、R。およびR10は、R9が水素原子のとき、R10は、炭素鎖の炭素数 1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分 岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン 環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルア ルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるい はメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素 数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数 1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素 鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を 有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。また、Rg、Rloが 一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香 族環状イミドを形成する。R<sub>3</sub>は、水素原子、置換されていてもよいフェニル基、 低級アルキル基 (フェニル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキ シ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、 あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。nは 2から12の整数を表す。

(9)下記式VIIIで示される式Iのアミド誘導体を合成するための合成中間体

である。

$$R_{9}R_{10}N - (CH_{2})n - N$$

$$N$$

$$(VIII)$$

5

10

15

式VIII中、RgおよびRloは、Rgが水素原子のとき、Rloは、炭素鎖の炭素数 1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分 岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン 環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルア ルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるい はメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素 数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数 1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素 鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を 有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。また、R<sub>9</sub>、R<sub>10</sub>が 一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香 族環状イミドを形成する。R3は、水素原子、置換されていてもよいフェニル基、 低級アルキル基(フェニル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキ シ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、 あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。nは 2から12の整数を表す。

20

(10) 下記式IXで示される式Iのアミド誘導体を合成するための合成中間体である。

20

$$R_9R_{10}N - (CH_2)n - NH$$

$$NH_2$$

$$(IX)$$

5 式IX中、RgおよびRloは、Rgが水素原子のとき、Rloは、炭素鎖の炭素数1 ~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐 鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環 上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアル カノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいは 10 メトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数 1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1 ~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖 の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有 していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。また、Rg、Rloが一 つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香族 環状イミドを形成する。nは2から12の整数を表す。

式IV、式V、式VI、式VII、式VIIIおよび式IXにおけるRg,Rloはアミノ基の 保護基であり、好適には、アセチル、プロピオニル、ピバロイル、ベンゾイル、 メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、isoーブトキシカルボニル、tertーブ トキシカルボニル、ベンジルオキシカルボニル、フタルイミドなどが挙げられる。 式Iの化合物の医薬的に許容しうる酸付加塩としては、塩酸、臭化水素酸、硫酸、 硝酸、リン酸などの鉱酸、酢酸、乳酸、マレイン酸、フマル酸、クエン酸、リン ゴ酸、酒石酸、シュウ酸、メタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸などの有 機酸の塩が挙げられる。これらは常法により調製することができる。

25 本発明の式Iで示される新規アミド誘導体は、例えば以下の工程式の様にして 製造することができる。

ົວ

10

工程(1)において、出発物質である式 X の 2, 4 ージクロロー 3 ーニトロキノリンは公知物であり、ガブリエルの方法 (Chem. Ber., 1918, 51, 1500) 等によって合成することができる。また、式 XIのアルキレンジアミンのモノアミノ保護体も公知の方法 (Synth. Commun., 1990, 20, 2559、 J. Med. Chem., 1988, 31, 898、 J. Org. Chem., 1981, 46, 2455、 J. Amer. Chem. Soc., 1941, 63, 852等) によって合成することができる。式 X と式 XIの化合物の反応は、適当な溶媒(好ましくはトリエチルアミンやピリジンのような塩基性溶媒)中で加熱することによって行なわれ、式 XIIの化合物を得ることができる。また、式 XIの化合物のかわりにアルキレンジアミンを用いて、式 X の化合物と反応させた後、1級アミノ基を保護して式 XIIの化合物とすることもできる。

工程(2)において、ニトロ基の還元は適当な溶媒(好ましくはアルコール)中で、鉄粉-塩酸あるいは塩化すず[II]によって0℃から還流温度で行うことができる。また、パラジウムや白金触媒存在下に水素による接触還元反応によっても式XIIIの化合物を得ることができる。

- 工程 (3) において、式XIIIの化合物を、 $R_3CO_2H$ ( $R_3$ は前記と同義である。)で表されるカルボン酸あるいは $R_3C(OR_{11})_3$ ( $R_3$ は前記と同義である。  $R_{11}$ は低級アルキル基を表す。)で表されるカルボン酸のオルトエステルと無溶 媒あるいは適当な溶媒(例えば、ベンゼン、トルエン、キシレンなど)中で加熱 することによって、式V7 の化合物を得ることができる。
- 20 工程(4)において、式V'の化合物のアミノ保護基の脱保護反応は、保護基の種類に応じて適宜な反応条件を選択することができる。例えば、保護基がtert ーブトキシカルボニル(Boc)の場合は適当な溶媒中トリフルオロ酢酸で、ベンジルオキシカルボニル(Z)の場合は臭化水素-酢酸を選択することによって式III'の化合物を得ることができる。
- 25 工程 (5) において、適当な溶媒中でベンジルアミンと加熱するか、無溶媒で

過剰のベンジルアミンと加熱することによって式IV'の化合物を得ることができる。

- 工程(6)において、オートクレーブ(耐圧鋼製ボンベ)中で、アルコール溶媒中のアンモニアあるいは濃アンモニア水と加熱下に反応させることによって、式II'の化合物を得ることができる。
- 工程(7)において、炭素担体上の水酸化パラジウムとともにカルボン酸(好ましくは、ぎ酸)中で加熱することによって式II'の化合物を得ることができる。その際、 $R_9$ および $R_{10}$ で表されるNの保護基が残留する場合は、工程(4)の方法によってさらに脱保護反応を行う。
- 10 工程(8)において、ニトロ基の還元および脱クロル化は、パラジウムや白金 等の適当な触媒の存在下、接触水素添加反応によって行うことができる。
  - 工程(9)は、工程(3)と同様な方法によって行うことができる。
- 工程(10)において、Nーオキサイドの形成は、適当な溶媒(好ましくは、 酢酸や低級アルコール)中、過酸あるいは過酸化水素とともに、適当な温度(例 15 えば、0℃から溶媒還流温度)で反応させることによって行うことができる。
- 工程(11)において、式VIIのNーオキサイド体を適当な溶媒(例えば、ジクロロメタン、クロロホルム、トルエンなど)中、アシル化剤(好ましくは、pートルエンスルホニルクロライド、ベンゼンスルホニルクロライド、メタンスルホニルクロライド)およびアミノ化剤(例えば、濃アンモニア水、炭酸アンモニウムなど)とともに適当な温度(例えば、-20℃から溶媒還流温度)で反応させることによって、式VIの化合物を得ることができる。
  - 工程(12)は、工程(4)と同様な方法によって行うことができる。
  - 工程(13)において、式XIVで表される化合物と式II'で表される化合物の反応は適当な溶媒(例えば、N,Nージメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、
- 25 クロロホルム、塩化メチレン、トルエン、ベンゼン、テトラヒドロフラン、ジオ

WO 98/30562

5

10

キサン、アセトニトリル、アルコール、水など)中、適当な縮合剤・縮合方法 (例えば、カルボジイミド、混合酸無水物法、酸クロライド法など)で縮合させ ることによって式 I の化合物に導くことができる。

出発物質として、式Xの化合物(2,4-ジクロロ-3-ニトロキノリン)の代わりに、4-クロロ-3-ニトロキノリンを用いることもできる。この化合物は公知の方法(米国特許第3700674号)によって容易に得られ、工程(1)さらに工程(8)の方法を経て、式IXの化合物に導くことができる。

式XIVで表わされる合成中間体は、公知化合物も含まれるが大部分は新規化合物であり、それらの製造は、通常の有機合成化学の手法によって容易に行うことができる。

式XIVで表される合成中間体は、公知化合物も含まれるが大部分は新規化合物で あり、それらの製造は、通常の有機合成化学の手法によって容易に行うことがで きる。例えば、式XIVのXがO、S(O)p(pは前記と同義である。)あるいはN R<sub>4</sub>(R<sub>4</sub>は前記と同義である。)であるときは、式XV(式XV中、Mは脱離基(例 えば、ハロゲン、メタンスホニルオキシ、p-トルエンスルホニルオキシなど) 15 を表し、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>およびgは前記と同義である。)で表される化合物と式XVI(式 XVI中、R<sub>12</sub>は水素あるいは低級アルキル基を表し、i、j、k、lおよびmは 前記と同義である。)で表される化合物を、適当な溶媒中、適当な塩基を用いて 反応させた後、必要に応じてエステル部分を加水分解して得ることができる。ま 20 た、式XVII (式XVII中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>およびgは前記と同義である。)で表される化 合物と式XVIII(式XVIII中、Mは脱離基(例えば、ハロゲン、メタンスホニルオ キシ、pートルエンスルホニルオキシなど)を表し、R<sub>12</sub>は水素あるいは低級ア ルキル基を表し、i、j、k、lおよびmは前記と同義である。)で表される化 合物を同様に反応させて得ることができる。

15

$$R_1 R_2 N - (CH_2)_g - M$$
 (XV)

$$HX - (CH_2)_i - (Y)_i - (CH_2)_k - (Z)_l - (CH_2)_m - CO_2H$$
 (XVI)

$$R_1 R_2 N - (CH_2)_g - XH$$
 (XVII)

$$M - (CH_2)_i - (Y)_j - (CH_2)_k - (Z)_l - (CH_2)_m - CO_2H$$
 (XVIII)

また例えば、式XIVのYがCH=CR $_6$ (R $_6$ は前記と同義である。)であり $_8$ が0のときは、式XIX(式XIX中、Lはハロゲンを表し、R $_1$ 、R $_2$ 、g、hおよび $_1$  は前記と同義である。)で表される化合物と式XX(式XX中、R $_1$  2は水素あるいは低級アルキル基を表し、R $_6$ 、 $_1$  およびmは前記と同義である。)で表される化合物を、適当な溶媒中、適当な塩基を用いて反応させた後、必要に応じてエステル部分を加水分解して得ることができる。また、式XXI(式XXI中、Lはハロゲンを表し、R $_6$ は前記と同義である。)で表されるグリニャール試薬と式XXII(式XXII中、R $_{12}$ は水素あるいは低級アルキル基を表し、R $_1$ 、R $_2$ 、g、h、i、l およびmは前記と同義である。)で表される化合物を反応させ、酸などで脱水反応を行った後、必要に応じてエステル部分を加水分解して得ることもできる。

$$R_1 R_2 N - (CH_2)_g - (X)_h - (CH_2)_i - CH_2 P^+ Ph_3 \cdot L^-$$
 (XIX)

20 
$$R_4 - CO - (Z)_1 - (CH2)_m - CO_2R$$
 (XX)

 $R_4 M g L$  (XXI)

$$R_1 R_2 N - (CH_2)_g - (X)_h - (CH_2)_i - CH_2 - CO - (Z)_l - (CH_2)_m - CO_2 R_{12}$$
 (XXII)

上記で述べた適当な溶媒とは、例えば、N,N-ジメチルホルムアミド、ジメチル 25 スルホキシド、クロロホルム、塩化メチレン、ベンゼン、トルエン、キシレン、

15

20

25

テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチルエーテル、アセトニトリル、アルコール、水などを表し、適当な塩基とは、例えば、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウム、トリエチルアミン、ピリジン、水素化ナトリウム、金属ナトリウム、 tーブトキシカリウム、nーブチルリチウムなどを表す。原料となる式XV、式XVI、式XVII、式XVIII、式XIX、式XX、式XXIおよび式XXIIの化合物は、市販化合物、公知化合物または公知の方法によって容易に合成することができる新規化合物である。このように、式XIVで表される合成中間体は、公知の反応の組合せによって容易に合成することができる。また、式XIVの化合物は塩の形(例えば、塩酸塩、臭化水素酸塩、有機酸塩など)で単離し、工程(8)の反応に供することができる。

本発明の式Iで表されるアミド誘導体およびその塩の多くは、分子内に不斉炭素を有するラセミ混合物であるが、必要に応じて光学分割、不斉合成などの方法によって各光学活性体を単離し、利用することが可能である。

本願明細書中で用いられる「低級アルキル」とは、炭素鎖 1 から 8 の分岐鎖あるいは環を形成していてもよいアルキル基を表す。

本発明の式 I で示されるアミド誘導体及びその医薬的に許容される酸付加塩は、アトピー性皮膚炎治療剤として経口及び非経口に哺乳動物に投与することができる。経口投与に用いる薬剤組成物の剤形は、錠剤、カプセル剤、散剤、細粒剤、顆粒剤、懸濁剤、乳剤、液剤、シロップなどが挙げられる。非経口投与に用いる剤形は、注射剤、坐剤、吸入剤、点眼剤、点鼻剤、軟膏、クリーム、ローション、貼付剤などが挙げられる。いずれの剤形においても、調製の際に適当な医薬・製剤的に許容しうる添加物を用いることができる。添加物としては、賦形剤、結合剤、滑沢剤、崩壊剤、希釈剤、風味剤、着色剤、溶解剤、懸濁剤、乳化剤、保存剤、緩衝剤、等張化剤、軟膏基剤、オイル、溶解補助剤、吸収促進剤、接着剤、噴霧剤などが挙げられる。式 I の化合物及びその酸付加塩は、経皮吸収性に優れているため、好ましくは軟膏、ローション、クリームなどの経皮投与のための製

10

剤の形をとる。

式Iの化合物及びその酸付加塩は、好酸球浸潤抑制作用を示すことから、それらの作用が効果を及ぼす他の疾患、たとえばアレルギー性鼻炎、じん麻疹、類天疱瘡、好酸球性膿疱性毛包炎、喘息などに有用であることが示唆される。また、インターフェロンα、γを強力に誘起することから、多発性骨髄腫、腎癌、皮膚悪性腫瘍、膀胱癌、ヘアリー細胞白血病、慢性骨髄性白血病などの各種癌疾患と慢性関節リウマチにも有用である。さらに、B型、C型慢性活動性肝炎、単純ヘルペス性角膜炎、性器疣、尖圭コンジローマ、帯状疱疹、AIDSなどの各種ウイルス性疾患にも適応可能である。

## 発明を実施するための最良の形態

## 15 (製造例1)

# $\alpha - (2-ジメチルアミノエトキシ) - \alpha - フェニルー p - トルイル酸$

① テレフタルアルデヒド酸メチル25.2g (154mmol) をテトラヒドロフラン200mlに溶解し食塩ー氷浴で冷却下、撹拌しながらフェニルマグネシウムブロマイド [2Mエーテル溶液] 51.2ml (154mmol) を12分間で滴下し、さらに20分間撹拌した。反応液に希塩酸を加えた後、酢酸エチルで2回抽出し、有機層を食塩水で洗浄後、乾燥 (MgSO4) さらに溶媒留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (nーヘキサン:酢酸エチル=6:1(v/v)) で精製して、αーヒドロキシーαーフェニルーpートルイル酸メチル31.7g (131mmol) を淡黄色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.32 (1H, br), 3.90 (3H, s), 5.89 (1H, s), 7.26~7.38 (5H, m), 7.47 (2H, d, J=8.0Hz), 8.00 (2H, d, J=8.4Hz).

② αーヒドロキシーαーフェニルーρートルイル酸メチル4.66g(19.5)
 2 3 mmol)をN,Nージメチルホルムアミド50mlに溶解し、水素化ナトリウム[60%]0.77g(19.23 mmol)を加え室温で1時間撹拌した。2ージメチルアミノエチルクロライド3.10g(28.85 mmol)を加え、80℃に加熱して2.5時間撹拌した。反応液を冷却後、水中に注いだ後、酢酸エチルで2回抽出し、食塩水で洗浄した。乾燥(MgSO4)後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=40:1(v/v))で精製して、αー(2ージメチルアミノエトキシ)ーαーフェニルーρートルイル酸メチル0.53g(1.69 mmol)を褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDC  $_{13}$ ) δ (ppm) : 2.26 (6 H, s), 2.60 (2 H, t, J=6.0Hz), 3.56 (2 H, t d, J=6.0Hz, 2.0Hz), 3.8 9 (3 H, s), 5.40 (1 H, s), 7.22~7.35 (5 H, m), 7.4 3 (2 H, d, J=8.4 Hz), 7.98 (2 H, d, J=8.0 Hz).

③ αー (2ージメチルアミノエトキシ) ーαーフェニルーpートルイル酸メチル0.53g (1.69mmol) をメタノール10mlに溶解し、1Nー水酸化ナトリウム水溶液2.54mlを加え、1時間加熱還流した。冷却後、1Nー塩酸2.54mlを加え濃縮乾固した。残渣にクロロホルムーメタノール (5:1(v/v)) 混液を加えしばらく撹拌した後、セライトで濾過した。溶媒を留去し、残渣をジエチルエーテルでトリチュレートした後、沈殿物を濾取し、下に示すαー (2ージメチルアミノエトキシ) ーαーフェニルーpートルイル酸0.44g (1.47mmol)を淡黄褐色粉末として得た。

$$\begin{array}{c} CO_2H \\ \\ N \end{array}$$

15

20

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.62 (6H, s), 3.00 (2H, m), 3.59 (1H, m), 3.82 (1H, m), 5.37 (1H, s), 7.21~7.36 (7H, m), 7.77 (2H, d, J=8.4Hz).

10 (製造例2)

# $3-\{4-[\alpha-(2-ジメチルアミノエトキシ) ベンジル] フェニル} プロピ オン酸$

 $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm): 2.27 (1H, d, J=3.2Hz), 3.80 (3H, s), 5.85 (1H, d, J=3.6Hz), 6.41 (1H, d,

 $J=15.6\,\mathrm{Hz})$  , 7.26~7.39 (5H, m) , 7.41 (2H, d,  $J=8.4\,\mathrm{Hz})$  , 7.49 (2H, d,  $J=8.4\,\mathrm{Hz})$  , 7.67 (1H, d,  $J=16.4\,\mathrm{Hz})$  .

- ② 4 (α-ヒドロキシベンジル) 桂皮酸メチル3.04g(11.33mmo

  1) をN,N-ジメチルホルムアミド35mlに溶解し、水素化ナトリウム [60%]
  0.45g(11.33mmol)を加え室温で1晩撹拌した。2ージメチルアミノエチル クロライド2.44g(22.66mmol)を加え、80℃に加熱して5時間撹拌した。冷却後、反応液を水中に注ぎ、酢酸エチルで2回抽出し、食塩水で洗浄した。有機層を乾燥(MgSO4)後、溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=50:1(v/v))さらにアルミナカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=5:1(v/v))で精製して、4-[α-(2-ジメチルアミノエトキシ)ベンジル] 桂皮酸メチル0.19g(0.560mmol)を淡黄色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。
- $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.27 (6 H, s), 2.60 (2 H, t, J=6.0 Hz), 3.56 (2 H, t, J=6.0 Hz), 3.79 (3 H, s), 5.37 (1 H, s), 6.40 (1 H, d, J=16.4 Hz), 7.22  $\sim$  7.36 (5 H, m), 7.37 (2 H, d, J=8.0 Hz), 7.47 (2 H, d, J=8.0 Hz), 7.66 (1 H, d, J=16.0 Hz).
- ③ 4-[α-(2-ジメチルアミノエトキシ)ベンジル] 桂皮酸メチル0.1
   9g(0.560mmol)をメタノール4mlに溶解し、塩化ニッケル・6水和物13mg(0.056mmol)を加え、氷冷下、水素化ホウ素ナトリウム42mg(1.12mmol)を数回に分けて1時間で加え、さらに45分間撹拌した。反応液を濾過し、濾液を濃縮した。残渣をクロロホルムに溶解し、水および食塩水で洗浄した。有機層を乾燥(MgSO4)後、溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラ

フィー (クロロホルム:メタノール=50:1(v/v)) で精製して、 $3-\{4-[\alpha-(2-i)]$  アンジメチルアミノエトキシ) ベンジル フェニル プロビオン酸メチル 0.10g(0.293mmol) を無色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

④ 3-(4-[α-(2-ジメチルアミノエトキシ)ベンジル]フェニル}プロピオン酸メチル 0.10g(0.293mmol)をメタノール 2.5 mlに溶解し、1N-水酸化ナトリウム水溶液 0.44mlを加え室温で1晩撹拌した。反応液に1N-塩酸 0.44mlを加え、濃縮乾固した。残渣にクロロホルムーメタノール(5:1(v/v))混液を加えてしばらく撹拌した後、セライトで濾過した。滤液を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=4:1(v/v))で精製して、3-(4-[α-(2-ジメチルアミノエトキシ)ベンジル]フェニル}プロピオン酸 7 7 mg(0.235 mmol)を微黄色ガム状固体として得た。

$$\begin{array}{c} CO_2H \\ \\ N \end{array}$$

このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.33 (2H, m), 2.49 (6

H, s), 2.75 (2H, m), 2.86 (2H, m), 3.52 (1H, m), 3.66 (1H, m), 5.29 (1H, s), 7.13 (2H, d, J=8.0Hz), 7.19~7.35 (7H, m).

(製造例3)

10

# $\alpha - (2-ジメチルアミノエトキシ) - \alpha - フェニルー<math>m$ ートルイル酸

- <sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.30 (1 H, d, J=3.6 Hz), 3.90 (3 H, s), 5.90 (1 H, d, J=3.6 Hz), 7.27~7.39 (5 H, m), 7.41 (1 H, t, J=7.8 Hz), 7.59 (1 H, d, J=7.6 Hz), 7.94 (1 H, d, J=7.6 Hz), 8.09 (1 H, s).
- ②  $\alpha-\text{E}$ ドロキシー $\alpha-\text{D}$ ェニルーm-hルイル酸メチル2.04g(8.4 2mmol)から、製造例1の②と同様の方法によって、 $\alpha-$ (2ージメチルアミノエトキシ) $-\alpha-\text{D}$ ェニルーm-hルイル酸メチル0.48g(1.53mmol)を褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.27 (6H, s), 2.60 (2 H, t, J=6.0Hz), 3.56 (2H, td, J=6.0Hz, 2.7Hz), 3.9 0 (3H, s), 5.41 (1H, s), 7.22~7.36 (5H, m), 7.3 8 (1 H, t, J = 7.8 Hz), 7.55 (1 H, d, J = 7.6 Hz), 7.91 (1 H, d, J = 7.6 Hz), 8.04 (1 H, s).

10

20

このものの分光学的データは以下の通りである。

1 H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.61 (6H, s), 3.02 (2H, m), 3.71 (2H, m), 5.40 (1H, s), 7.16~7.36 (7H, m), 7.82 (1H, d, J=7.6Hz), 8.07 (1H, s).
 (製造例4)

# 

①  $\alpha-\text{L}$ ドロキシー $\alpha-\text{D}$ エニルーp-hルイル酸メチル 2.42g(10 mm ol)と 3-ジメチルアミノプロピル クロライド 2.43g(20 mmol)から、製造例 1 の②と同様の方法によって、 $\alpha-$ (3-ジメチルアミノプロポキシ) $-\alpha$  - フェニルーp-hルイル酸メチル 50 mg(0.153 mmol)を淡褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.83 (2H, m), 2.22 (6 H, s), 2.40 (2H, t, J=7.4Hz), 3.50 (2H, t, J=6.4H z), 3.89 (3H, s), 5.37 (1H, s), 7.-22 $\sim$ 7.34 (5H; m), 7.42 (2H, d, J=8.0Hz), 7.98 (2H, d, J=8.4Hz)。 ②  $\alpha-(3-i)$ メチルアミノブロボキシ)  $-\alpha-i$ フェニルーp-iトルイル酸メチル50mg (0.153mmol) から製造例2の④と同様の方法によって、下に示す $\alpha-(3-i)$ メチルアミノプロポキシ)  $-\alpha-i$ フェニルーp-iトルイル酸39mg (0.124mmol) を白色粉末として得た。

10

15

5

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.05 (2H, m), 2.64 (6 H, s), 2.89 (1H, m), 3.04 (1H, m), 3.55 (2H, m), 5.37 (1H, s), 7.21~7.33 (5H, m), 7.35 (2H, d, J=8.0Hz), 7.95 (2H, d, J=8.0Hz)  $_{\circ}$ 

(製造例5)

# 

① αーヒドロキシーαーフェニルーρートルイル酸メチル3.17g(13.08 mmol)と2ージエチルアミノエチル クロライド2.66g(19.61 mmol)から、製造例1の②と同様の方法によって、αー(2ージエチルアミノエトキシ)ーαーフェニルーρートルイル酸メチル0.24g(0.703 mmol)を淡褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.01 (6H, t, J=7.2Hz), 2.56 (4H, q, J=7.2Hz), 2.76 (2H, t, J=6.4Hz), 3.5 4 (2H, t, J=6.4Hz), 3.89 (3H, s), 5.41 (1H, s), 7.  $22 \sim 7.34$  (5 H, m), 7.43 (2 H, d, J=8.0 Hz), 7.98 (2 H, d, J=8.8 Hz).

②  $\alpha-(2-i)$ エチルアミノエトキシ) $-\alpha-i$ フェニル-p-iトルイル酸メチル 0.24g (0.703mmol) から、製造例 2 の④と同様の方法によって、下に示す $\alpha-(2-i)$ エチルアミノエトキシ) $-\alpha-i$ フェニル-p-iルイル酸 0.20g (0.611mmol) を淡黄色非晶物質として得た。

10

15

このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.27 (6 H, t, J=7.2 Hz), 3.14 (4 H, q, J=7.2 Hz), 3.20 (2 H, t, J=5.4 Hz), 3.6 8 (1 H, m), 3.94 (1 H, m), 5.39 (1 H, s), 7.20~7.3 1 (5 H, m), 7.32 (2 H, d, J=8.0 Hz), 7.84 (2 H, d, J=8.4 Hz).

(製造例6)

# $\alpha - (2 - ジメチルアミノエトキシ) - p - トルイル酸$

① 4-ヒドロキシメチル安息香酸メチル4.71g (28.34 mmol) を原料にして、製造例2の②と同様の方法によって、 $\alpha-$  (2-ジメチルアミノエトキシ) - p-トルイル酸メチル0.48g (2.02 mmol) を黄色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCI<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.27 (6H, s), 2.55 (2 H, t, J=5.8Hz), 3.57 (2H, t, J=5.8Hz), 3.91 (3H,

s), 4.59 (2H, s), 7.41 (2H, d, J=8.4Hz), 8.01 (2 H, d, J = 8.4 Hz).

②  $\alpha-(2-i)$ メチルアミノエトキシ)-p-トルイル酸メチル0.48 g (2.02 mmol) から、製造例2の4と同様の方法によって、下に示す $\alpha$ -4ジメチルアミノエトキシ) - p-トルイル酸 0.41g (1.84mmol) を淡黄色 固体として得た。

$$CO_2H$$

10

15

25

5

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.64 (6H, s), 2.99 (2 H, t, J = 5.4 Hz), 3.73 (2H, t, J = 5.2 Hz), 4.56 (2H, s), 7.29 (2H, d, J=8.0Hz), 7.77 (2H, d, J=8.0Hz). (製造例7)

## <u>4-(2-ジメチルアミノエトキシ)</u>安息香酸

4-ヒドロキシ安息香酸メチル1.52g (10mmol) をN,Nージメチルホ ルムアミド40mlに溶解し、2ージメチルアミノエチル クロライド・塩酸塩2. 16g (15mmol) および炭酸カリウム4.15g (30mmol) を加え、80℃に 20 加熱して1晩撹拌した。冷却後、反応液に水を加え、酢酸エチルで2回抽出し、 食塩水で洗浄した。有機層を乾燥(Na2SO4)後、溶媒留去し、残渣をシリカ ゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=70:1~15: 1(v/v)) で精製し、4-(2-ジメチルアミノエトキシ) 安息香酸メチル 0.6 9g (3.09mmol)を淡褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは 以下の通りである。

10

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.34 (6H,  $\dot{s}$ ), 2.75 (2 H, t, J=5.8Hz), 3.88 (3H,  $\dot{s}$ ), 4.12 (2H, t, J=5.6Hz), 6.93 (2H, d, J=9.2Hz), 7.98 (2H, d, J=9.2Hz).

② 4-(2-i)メチルアミノエトキシ)安息香酸メチル0.69g (3.09m mol) をメタノール1.5mに溶解し、1.N-水酸化ナトリウム水溶液4.64m1を加え、3時間加熱還流した。冷却後、1.N-塩酸4.64m1を加え、濃縮乾固した。残渣にクロロホルムーメタノール(1:1(v/v))混液を加えてしばらく撹拌し、セライトで濾過した。溶媒を減圧下に留去して、下に示す4-(2-i)メチルアミノエトキシ)安息香酸0.65g (3.09mmol) を淡黄色固体として得た。

$$0$$
 $C0_2H$ 

このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ (ppm) : 2.27 (6H, s), 2.71 (2H, t, J=5.6Hz), 4.14 (2H, t, J=5.8Hz), 7.01 (2H, d, J=8.8Hz), 7.88 (2H, d, J=9.2Hz)  $_{\circ}$ 

(製造例8)

## 3-(2-ジメチルアミノエトキシ)安息香酸

① 3-ヒドロキシ安息香酸メチル1.52g(10mmol)を原料にして、製造例7の①と同様の方法によって、3-(2-ジメチルアミノエトキシ)安息香酸メチル0.19g(0.851mmol)を無色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.34 (6H, s), 2.75 (2 H, t, J=5.8Hz), 3.91 (3H, s), 4.11 (2H, t, J=5.6H õ

10

15

- z), 7.13 (1H, dd, J=8.4Hz, 2.8Hz), 7.33 (1H, t, J=8.0Hz), 7.58 (1H, d, J=2.4Hz), 7.63 (1H, d, J=7.6Hz).
- ② 3-(2-ジメチルアミノエトキシ) 安息香酸メチル 0.19g(0.85 1 mmol) から、製造例 7の②と同様の方法によって、下に示す 3-(2-ジメチルアミノエトキシ) 安息香酸 0.18g(0.851 mmol) を 潮解性を有する無色 非晶物質として得た。

$$N$$
  $CO_2H$ 

•

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>+CD<sub>3</sub>OD)  $\delta$  (ppm) : 2.75 (6H, s), 3.22 (2H, m), 4.34 (2H, t, J=4.8Hz), 6.99 (1H, d, J=8.0Hz), 7.30 (1H, t, J=7.8Hz), 7.64 (1H, d, J=8.0Hz), 7.68 (1H, s).

(製造例9)

## 3-[3-(2-ジメチルアミノエトキシ)フェニル]プロピオン酸

① 3-ヒドロキシ桂皮酸1.64g(10mmol)に10%塩化水素-メタノ -ル20mlを加え、室温で1日攪拌した。反応液を減圧下に濃縮した後、残渣を 酢酸エチルに溶解し、水で2回洗浄し、乾燥(MgSO4)後に溶媒留去した。残 渣をメタノール25mlに溶解し、10%パラジウムー炭素0.5gを加え、水素 雰囲気下で1晩攪拌した。反応液を濾過し、濾液を濃縮した後、残渣をシリカゲ ルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=100:1(v/v))で 25. 精製して、3-(3-ヒドロキシフェニル)プロピオン酸メチル1.75g(9.

7 1 mmol) を無色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDC  $^{1}$ <sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.62 (2H, t, J=7.8Hz), 2.91 (2H, t, J=7.8Hz), 3.68 (3H, s), 4.96 (1H, s), 6.68 (2H, m), 6.76 (1H, d, J=8.0Hz), 7.15 (1H, t, J=8.2Hz).

② 3-(3-)ドロキシフェニル)プロピオン酸メチル1.75g(9.71mmol)から、製造例7の①と同様の方法によって、3-[3-(2-)ジメチルアミノエトキシ)フェニル]プロピオン酸メチル0.48g(1.91mmol)を淡褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.33 (6H, s), 2.62 (2 H, t, J=7.8Hz), 2.72 (2H, t, J=5.6Hz), 2.92 (2H, t, J=8.0Hz), 3.67 (3H, s), 4.05 (2H, t, J=6.0Hz), 6.74~6.80 (3H, m), 7.19 (1H, t, J=8.2Hz)  $_{\circ}$ 

③ 3-[3-(2-ジメチルアミノエトキシ)フェニル]プロピオン酸メチル0.48g(1.91mmol)から、製造例7の②と同様の方法によって、下に示す3-[3-(2-ジメチルアミノエトキシ)フェニル]プロピオン酸0.45g(1.90mmol)を微黄色油状物質として得た。

$$^{20}$$
  $^{\text{CO}_{2}\text{H}}$ 

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.50 (6H, s), 2.59 (2 H, t, J=8.2Hz), 2.93 (2H, t, J=8.0Hz), 2.96 (2H, t,  $J = 5.2 \, \text{Hz}$ ),  $4.12 \, (2\, \text{H}, t, J = 5.4 \, \text{Hz})$ ,  $6.67 \, (1\, \text{H}, d, J = 8.2 \, \text{Hz})$ ,  $6.83 \, (1\, \text{H}, d, J = 8.0 \, \text{Hz})$ ,  $6.84 \, (1\, \text{H}, s)$ ,  $7.17 \, (1\, \text{H}, t, J = 8.2 \, \text{Hz})$ .

(製造例10)

- $\frac{3-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ)-3-メトキシフェニル] プロピオ ン酸$
- ② 3-(4-ヒドロキシ-3-メトキシフェニル)プロピオン酸メチル1.8
   6 g (8.85 mmol)から、製造例7の①と同様の方法によって、3-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ)-3-メトキシフェニル]プロピオン酸メチル0.4
   4 g (1.56 mmol)を褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。
- $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.33 (6H, s), 2.61 (2 H, t, J=7.8Hz), 2.76 (2H, t, J=6.2Hz), 2.89 (2H;

15

t, J = 7.6 Hz), 3.67 (3H, s), 3.84 (3H, s), 4.08 (2 H, t, J = 6.2 Hz), 6.71 (1H, d, J = 7.6 Hz), 6.72 (1H, s), 6.81 (1H, d, J = 8.0 Hz).

③ 3-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ)-3-メトキシフェニル] プロピオン酸メチル 0.44g(1.56mmol) から、製造例 7の②と同様の方法によって、下に示す3-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ)-3-メトキシフェニル] プロピオン酸 0.42g(1.56mmol) を赤褐色固体として得た。

$$N \longrightarrow 0$$
 $Me \ 0$ 
 $CO_2H$ 

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.54 (6H, s), 2.57 (2H, t, J=7.0Hz), 2.89 (2H, t, J=6.8Hz), 3.05 (2H, t, J=5.4Hz), 3.79 (3H, s), 4.08 (2H, t, J=5.4Hz), 6.68 (1H, d, J=8.8Hz), 6.76 (1H, s), 6.77 (1H, d, J=6.4Hz)  $_{\circ}$ 

(製造例11)

### 6- (2-ジメチルアミノエトキシ) -2-ナフトエ酸

① 6-Eドロキシー2-Tフトエ酸 $1.0\,\text{g}$  ( $5.3\,\text{1}\,\text{mmol}$ ) に10%塩化水素-Xタノール $1\,\text{5}\,\text{ml}$ を加え、室温で $1\,\text{H}$ 撹拌した。反応液を減圧下濃縮し、残渣を酢酸エチルに溶解し、水で $2\,\text{回洗浄した}$ 。乾燥 ( $M\,\text{g}\,\text{S}\,\text{O}_4$ )後、溶媒を留去して、6-Eドロキシー2-Tフトエ酸メチル $1.0\,\text{7}\,\text{g}$  ( $5.2\,\text{9}\,\text{mmol}$ )を淡黄褐色粉末として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 3.97 (3H, s), 5.40 (1

H, s),  $7.14 \sim 7.19$  (2H, m), 7.70 (1H, d, J=8.8 Hz), 7.86 (1H, d, J=8.4 Hz), 8.01 (1H, d, J=8.4 Hz), 8.5 3 (1H, s).

② 6ーヒドロキシー2ーナフトエ酸メチル1.07g (5.29mmol) から、
 製造例7の①と同様の方法によって、6ー(2ージメチルアミノエトキシ) -2
 ーナフトエ酸メチル0.41g (1.50mmol) を淡褐色固体として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.37 (6H, s), 2.81 (2H, t, J=5.6Hz), 3.96 (3H, s), 4.21 (2H, t, J=5.6Hz), 7.16 (1H, d, J=2.4Hz), 7.23 (1H, dd, J=9.0Hz, 2.6Hz), 7.74 (1H, d, J=8.4Hz), 7.83 (1H, d, J=8.8Hz), 8.02 (1H, dd, J=8.6Hz, 1.8Hz), 8.52 (1H, s).

③ 6-(2-ジメチルアミノエトキシ)-2-ナフトエ酸メチル0.41g (1.50mmol) から、製造例7の②と同様の方法によって、下に示す6-(2-ジメチルアミノエトキシ)-2-ナフトエ酸0.38g (1.47mmol) を淡黄色 結晶性粉末として得た。

$$^{N}$$

20 このものの分光学的データは以下の通りである。

25

 $^{1}$  H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.33 (6 H, s), 2.82 (2 H, t, J=5.8 Hz), 4.25 (2 H, t, J=5.6 Hz), 7.24 (1 H, dd, J=9.2 Hz, 2.4 Hz), 7.42 (1 H, d, J=2.4 Hz), 7.8 (1 H, d, J=8.8 Hz), 7.93 (1 H, dd, J=8.6 Hz, 1.8 Hz), 8.00 (1 H, d, J=9.2 Hz), 8.51 (1 H, s).

(製造例12)

## 4- [4-(2-ジメチルアミノエトキシ) フェニル] 安息香酸

- ① 4-(4-ヒドロキシフェニル)安息香酸 1.07g (5.0 mmol) に 1 0%塩化水素ーメタノール15mlを加え、5時間加熱還流した。反応液を減圧下 に濃縮した後、水を加え、クロロホルムーメタノール(10:1(v/v)) 混液で2 回抽出した。炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、乾燥(MgSO』)後、溶媒を 留去して、4-(4-ヒドロキシフェニル)安息香酸メチル0.97g(4.25 mmol) を微黄色粉末として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。
- $^{1}$  H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 3.93 (3H, s), 4.93 (1 10 H, s), 6.93 (2H, dd, J = 6.6Hz, 2.2Hz), 7.52 (2H, d d, J = 6.6 Hz, 2.2 Hz), 7.61 (2H, dd, J = 6.8 Hz, 2.0 Hz), 8.07 (2H, dd, J = 6.8 Hz, 2.0 Hz).
- ② 4-(4-ヒドロキシフェニル) 安息香酸メチル 0.97g(4.25mmo 1)から、製造例7の①と同様の方法によって、4-[4-(2-ジメチルアミノ 15 エトキシ)フェニル] 安息香酸メチル 0.69g(2.30mmol) を微黄色固体と して得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$ H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.36 (6H, s), 2.76 (2H, t, J = 5.8 Hz), 3.93 (3H, s), 4.12 (2H, t, J = 5.8 Hz), 7.01 (2H, dd, J=8.8Hz), 7.56 (2H, d, J=8.8Hz), 7. 62 (2H, d, J = 8.8 Hz), 8.07 (2H, d, J = 8.8 Hz).

[0082]

20

- ③ 4-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ)フェニル]安息香酸メチル0. 68g (2.27mmol) をメタノールー塩化メチレン (5:1(v/v)) 18mlに溶 解し、1N-水酸化ナトリウム水溶液3.4mlを加えて、5時間加熱還流した。
- 25 室温まで冷却した後、1N-塩酸3.4ml加えて攪拌した。析出物を濾取し、水

洗後、乾燥して、下に示す4-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ)フェニル]安息香酸 0.54 g (1.89 mmol) を微黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.24 (6 H, s), 2.66 (2 H, t, J=5.8 Hz), 4.11 (2 H, t, J=5.8 Hz), 7.05 (2 H, d, J=8.8 Hz), 7.67 (2 H, d, J=8.4 Hz), 7.73 (2 H, d, J=8.4 Hz), 7.98 (2 H, d, J=8.4 Hz).

## 3- (4-ジメチルアミノフェニル) プロピオン酸

(製造例13)

① *p*-ジメチルアミノ桂皮酸 0.57g (3.0 mmol) を出発原料にして、 製造例 10の①と同様の方法によって、3-(4-ジメチルアミノフェニル) プロピオン酸メチル 0.37g (1.79 mmol) を無色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)δ(ppm): 2.58(2H, t, J=7.8Hz), 2.86(2H, t, J=7.8Hz), 2.91(6H, s), 3.67(3H, s), 6.69(2H, d, J=8.8Hz), 7.07(2H, d, J=8.8Hz). ② 3-(4-ジメチルアミノフェニル)プロピオン酸メチル 0.37g(1.79 mmol)から、製造例 2の④と同様の方法によって、下に示す3-(4-ジメチルアミノフェニル)プロピオン酸 0.13g(0.673 mmol)を淡橙色固体として得た。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.63 (2H, t, J=8.0Hz), 2.87 (2H, t, J=7.8Hz), 2.91 (6H, s), 6.70 (2H, d, J=8.8Hz), 7.09 (2H, d, J=8.8Hz).

10 の- (2-ジメチルアミノエチル) ベンジル酸

(製造例14)

① ベンジル酸メチル4.85g(20mmol)を出発原料にして、製造例1の②と同様の方法によって、O-(2-ジメチルアミノエチル)ベンジル酸メチル5.42g(17.29mmol)を淡黄褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.23 (6 H, s), 2.55 (2 H, t, J=6.0 Hz), 3.36 (2 H, t, J=6.0 Hz), 3.76 (3 H, s), 7.28~7.34 (6 H, m), 7.40~7.45 (4 H, m).

② *O*- (2-ジメチルアミノエチル) ベンジル酸メチル 0.31g (1.0m mol) から、製造例 2 の ① と同様の方法によって、下に示す *O*- (2-ジメチルア 20 ミノエチル) ベンジル酸 0.2 4 g (0.802 mmol) を微黄色固体として得た。

$$\begin{array}{c} & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ \end{array}$$

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.87 (6H, s), 3.09 (2H, t, J=4.8Hz), 3.51 (2H, t, J=4.8Hz), 7.21~7.30 (6H, m), 7.50~7.54 (4H, m).

5 (製造例15)

### 4-(4-ジメチルアミノ-1-フェニル-1-ブテニル) 安息香酸

- ① (3ージメチルアミノプロビル)トリフェニルホスホニウム ブロマイド2.97g(6.93mmol)をテトラヒドロフラン25mlに溶解し、ドライアイスーアセトン浴で冷却下、nーブチルリチウム[1.6M]4.77ml(7.63mmol)を滴下し、氷冷下30分間攪拌した。これに、pーベンゾイル安息香酸メチル1.67g(6.93mmol)をテトラヒドロフラン15mlに溶解した溶液を加え、30分間攪拌した後、室温に戻してさらに1時間攪拌した。反応液に食塩水を加え、酢酸エチルで2回抽出し、食塩水で洗浄した後、乾燥(Na2SO4)した。溶媒を留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=100:1~15:1(v/v))で精製して、4ー(4ージメチルアミノー1ーフェニルー1ープテニル)安息香酸メチル1.59g(5.14mmol)を淡褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。
- $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.18, 2.19 (6H, s×2), 2.29 (2H, m), 2.39 (2H, m), 3.89, 3.93 (3H, s×2) , 6.14, 6.22 (1H, t×2, J=7.2Hz, 7.2Hz,), 7.14  $\sim$  7.41 (7H, m), 7.91, 8.04 (2H, d×2, J=8.4Hz, 8.4Hz).
- ② 4-(4-ジメチルアミノ-1-フェニル-1-ブテニル) 安息香酸メチル0.62g(2.0mmol)から、製造例1の③と同様の方法によって、下に示す4-(4-ジメチルアミノ-1-フェニル-1-ブテニル) 安息香酸0.59

g (2. Ommol) を淡褐色非晶物質として得た。

5

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.40, 2.64 (2H, m×2), 2.88 (2H, m), 5.90, 6.39 (1H, t×2, J=7.4Hz, 7.4Hz), 7.12~7.28 (5H, m), 7.32, 7.39 (2H, t×2, J=7.2Hz, 7.2Hz, ), 7.57, 7.94 (2H, d×2, J=8.6Hz, 8.6Hz)

(製造例16)

### 4-(4-ジメチルアミノ-1-フェニルブチル)安息香酸

製造例15の方法によって得られた4-(4-ジメチルアミノー1-フェニルー1-ブテニル) 安息香酸0.41g(1.39mmol)をメタノールー塩化メチレン(5:1(v/v)) 混液12mlに溶解し、10%パラジウムー炭素0.2gを加え、水素雰囲気下1晩攪拌した。反応液をセライトで濾過し、減圧下に濃縮した。残渣をジエチルエーテルでトリチュレートし、沈殿物を濾取して、下に示す4-(4-ジメチルアミノー1-フェニルブチル)安息香酸0.40g(1.34mmol)を微黄白色粉末として得た。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.64 (1H, m), 1.73 (1H, m), 2.27 (1H, m), 2.58 (6H, s), 2.84 (2H, m), 3.95 (1H, m), 7.13~7.28 (7H, m), 7.80 (2H, d, J=8.0Hz)  $_{\circ}$ 

(製造例17)

5

### 4- [N-(2-ジメチルアミノエチル)フェニルアミノ]安息香酸

- ① 4-(フェニルアミノ) 安息香酸1.59g(7.46mmol)に、10%塩化水素-メタノール30mlを加え1晩加熱還流した。反応液を減圧下に濃縮した。 た後、残渣を酢酸エチルに溶解し、炭酸水素ナトリウム水溶液及び食塩水で洗浄した。 乾燥(MgSO4)後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=5:1(v/v))で精製して、4-(フェニルアミノ) 安息香酸メチル1.66g(7.30mmol)を淡黄色固体として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。
- <sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 3.87 (3H, s), 6.01 (1H, br), 6.98 (2H, d, J=9.2Hz), 7.07 (1H, t, J=7.2Hz), 7.17 (2H, d, J=7.6Hz), 7.34 (2H, t, J=8.0Hz), 7.91 (2H, d, J=8.8Hz).
- ② 4-(フェニルアミノ) 安息香酸メチル0.77g(3.39mmol) から、20 製造例1の②と同様の方法によって、4-[N-(2-ジメチルアミノエチル)フェニルアミノ] 安息香酸メチル0.68g(2.28mmol) を褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。
- $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 2.27 (6H, s), 2.58 (2H, t, J=7.8Hz), 3.85 (3H, s), 3.86 (2H, t, J=7.8Hz), 25 6.72 (2H, d, J=9.2Hz), 7.19~7.25 (3H, m), 7.40

(2H, t, J=7.8Hz), 7.83 (2H, d, J=9.2Hz).

- ③ 4-[N-(2-ジメチルアミノエチル)フェニルアミノ]安息香酸メチル0.60g(2.01mmol)から、製造例1の③と同様の方法によって、4-[N-(2-ジメチルアミノエチル)フェニルアミノ]安息香酸0.57g(2.
- 5 Ommol)を微黄褐色粉末として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.39 (6 H, s), 2.75 (2 H, t, J=8.0 Hz), 3.98 (2 H, t, J=7.8 Hz), 6.81 (2 H, d, J=8.8 Hz), 7.17~7.23 (3 H, m), 7.39 (2 H, t, J=8.0 Hz), 7.89 (2 H, d, J=8.8 Hz).

(製造例18)

下の通りである。

### 4-[N-(3-ジメチルアミノプロピル)フェニルアミノ]安息香酸

- ① 製造例17の①の方法によって得られた4-(フェニルアミノ) 安息香酸メチル0.84g(3.70mmol) と3-ジメチルアミノプロピル クロライド0.
   15 67g(5.54mmol) から、製造例1の②と同様の方法によって、4-[N-(3-ジメチルアミノプロピル) フェニルアミノ] 安息香酸メチル0.90g(2.88mmol) を淡褐色油状物質として得た。このものの分光学的データは以
- $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.82 (2H, m), 2.20 (6H, 20 s), 2.30 (2H, t, J=7.0Hz), 3.79 (2H, t, J=7.6Hz), 3.85 (3H, s), 6.73 (2H, d, J=9.2Hz), 7.18 $\sim$ 7.24 (3H, m), 7.39 (2H, t, J=7.8Hz), 7.82 (2H, d, J=8.8Hz).
- ② 4-[N-(3-ジメチルアミノプロピル)フェニルアミノ]安息香酸メ 25 チル0.88g(2.82mmol)から、製造例1の③と同様の方法によって、下

 $\bar{\mathfrak{o}}$ 

に示す4- [N-(3-ジメチルアミノブロピル) フェニルアミノ] 安息香酸 O. 78g(2.61mmol) を微褐色粉末として得た。

$$\mathsf{N}_{\mathsf{N}}$$

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ (ppm):2.09(2H, m),2.71(2H, t,J=8.2Hz),3.79(2H, t,J=7.8Hz),6.81(2H, d, J=8.8Hz),7.13~7.19(3H, m),7.36(2H, t,J=8.0 Hz),7.82(2H, d,J=9.2Hz),8.51(1H, s)。 (実施例1)

2, 4-ジクロロー3-ニトロキノリン0. 19g (0. 768 nmo1) 及びN- (ベンジルオキシカルボニル) -1, 3-プロパンジアミン0. 16g (0. 768 nmo1) をトリエチルアミン5ml中、70 Cに加熱して1時間撹拌した。トリエチルアミンを減圧下に留去した後、塩化メチレンに溶解し、水洗、乾燥( $MgSO_4$ )後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=2:1(v/v))で精製して、下に示す4-[3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)プロピルアミノ]-2-クロロ-<math>3-ニトロキノリン0. 27g (0. 651 nmo1) を黄色粉末として得た。

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.79 (2H, m), 3.35 (4 H, m), 5.02 (1H, br), 5.18 (2H, s), 7.15 (1H, br), 7.37 (5H, m), 7.57 (1H, t, J=8.0Hz), 7.73 (1 H, t, J=7.8Hz), 7.90 (1H, d, J=8.4Hz), 8.21 (1H, d, J=8.0Hz)  $_{\circ}$ 

(実施例2)

10

15

20

25

<u>3ーアミノー4ー [3ー(ベンジルオキシカルボニルアミノ)プロビルアミノ]</u> <u>−2−クロロキノリン</u>

4-[3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ) プロピルアミノ] -2-クロロー3ーニトロキノリン0.27g(0.651mmol)をメタノール10mlに溶解し、濃塩酸1ml及び鉄粉0.22g(0.390mmol)を加え室温で2時間撹拌した。反応液を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液中に注ぎ、酢酸エチルで抽出し、食塩水で洗浄、乾燥( $Na_2SO_4$ )後、溶媒を減圧下に留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=300:1(v/v))で精製して、下に示す3ーアミノー4ー[3ー(ベンジルオキシカルボニルアミノ)プロピルアミノ] -2-クロロキノリン0.12g(0.312mmol)を微黄色粉末として得た。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.76 (2H, m), 3.30 (2 H, m), 3.42 (2H, q, J=6.3Hz), 4.21 (2H, br), 4.4 4 (1H, br), 4.92 (1H, br), 5.16 (2H, s), 7.30~7. 39 (5H, m), 7.46 (2H, m), 7.89 (2H, m)。 (実施例3)

<u>1-[3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ)プロピル]-4-クロロ−1H</u> <u>-イミダゾ[4,5-c]キノリン</u>

3-アミノー4-[3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ) プロビルアミ
10 ノ] -2-クロロキノリン0.12g (0.312mmol) にトリエチルオルトホル
メート0.52ml (3.12mmol) を加え、100℃に加熱して3.5時間撹拌した。
反応液を減圧下に濃縮して、1-[3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ) プロピル] -4-クロロー1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン0.12g (0.304mmol) を淡黄色固体として得た。

15

25

20 このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 2.24 (2H, m), 3.36 (2 H, q, J=6.4Hz), 4.67 (2H, t, J=7.0Hz), 4.95 (1H, br), 5.14 (2H, s), 7.31~7.39 (5H, m), 7.62 (1H, t, J=7.8Hz), 7.71 (1H, t, J=7.8Hz), 8.09 (1H, s), 8.13 (1H, d, J=8.4Hz), 8.21 (1H, d, J=8.4Hz)  $_{\circ}$  (実施例4)

# 1-(3-アミノプロピル)-4-クロロー1<math>H-イミダゾ [4, 5-c]キノリン・酢酸塩

1-[3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ) ブロビル] -4-クロロ-1

H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン 0.12g (0.304mmol) に臭化水素一酢酸 [33%] 3mlを加え、室温で1.5時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮し、残渣に1N-水酸化ナトリウム水溶液及び食塩水を加え、クロロホルムで5回抽出した。有機層を乾燥 (Na2SO4)後、溶媒を減圧下に留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:32%酢酸=1

2:6:1(v/v)) で精製して、下に示す1-(3-アミノプロビル) -4-クロロー1H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン・酢酸塩60mg (0.187mmol) を淡黄色固体として得た。

$$H_2N$$
 $N$ 
 $N$ 
 $C1$ 
 $CH_3CO_2H$ 

このものの分光学的データは以下の通りである。

(実施例5)

1- (3-アミノプロピル) -1H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-ア

25 <u>ミン</u>

10

5

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr)  $cm^{-1}$ : 3320, 3170, 1650.

<sup>1</sup> H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ (ppm) : 1.93 (2 H, m), 2.57 (2 H, t, J=6.6 Hz), 4.64 (2 H, t, J=7.0 Hz), 6.55 (2 H, s), 7.26 (1 H, t, J=7.2 Hz), 7.44 (1 H, t, J=7.4 Hz), 7.62 (1 H, d, J=8.0 Hz), 8.19 (1 H. s)<sub>o</sub>

20 (実施例6)

25

4-[3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) プロピルアミノ] -2-クロロ-3-ニトロキノリン

2,4ージクロロー3ーニトロキノリン0.59g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン0.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン0.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン10.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン10.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン10.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン10.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン10.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン10.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン10.42g(2.41mmol)及びNー(tertーブトキシカルボニル)ー1,3ープロパンジアミン10.42g(2.41mmol)なアミン10.42g(2.41mmol)のでに加熱して1.5時間撹拌した。減圧下

15

10 このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr)  $cm^{-1}$ : 3310, 1680, 1580.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.50 (9H, s), 1.77 (2 H, m), 3.27 (2H, q, J=6.1 Hz), 3.36 (2H, q, J=6.0 Hz), 4.82 (1H, br), 7.37 (1H, br), 7.55 (1H, t, J=7.8 Hz), 7.72 (1H, t, J=7.7 Hz), 7.89 (1H, d, J=8.2 Hz), 8.27 (1H, d, J=8.4 Hz).

(実施例7)

 $\frac{3-r \in J-4-[3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) プロビルアミノ]}{-2-クロロキノリン}$ 

4-[3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)プロピルアミノ]-2-クロロー3-ニトロキノリン0.27g(0.70mmol)をエタノール7mlに溶解し、塩化すず[II]・2水和物0.55g(2.45mmol)を加え1時間加熱還流した。冷却後、反応液を2N-アンモニア水中に注ぎ、クロロホルムで2回抽出し、洗浄(食塩水)、乾燥(Na₂SO₄)後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=1:1(v/v))で精

製して、下に示す3-アミノ-4-[3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) プロピルアミノ] -2-クロロキノリン0.15g(0.428mmol)を淡黄色結晶として得た。

5

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1} H-NMR (CDCl_{3}) \quad \delta (ppm) : 1.49 (9 H, s), 1.73 (2 H, m), 3.29 (2 H, t, J=6.2 Hz), 3.35 (2 H, q, J=6.0 Hz), 4.28 (2 H, br), 4.60 (1 H, br), 4.75 (1 H, br), 7.44 (2 H, m), 7.87 (1 H, d, J=7.6 Hz), 7.94 (1 H, d, J=7.6 Hz), 0$ 

15 (実施例8)

1-[3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) プロピル] -4-クロロ-1 <math>H -4ミダゾ [4, 5-c] キノリン

3ーアミノー4ー [3ー(tertーブトキシカルボニルアミノ) プロピルアミノ]ー2ークロロキノリン0.15g(0.428mmol)にトリエチルオルトホルメート0.36ml(2.14mmol)を加えて、100℃で2時間さらに80℃で1晩撹拌した。反応混合物を減圧下に濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=150:1~100:1(v/v))で精製して、下に示す1ー[3ー(tertーブトキシカルボニルアミノ)プロピル]ー4ークロロー1 Hーイミダゾ [4,5ーc]キノリン0.14g(0.388mmol)を白色粉末(mp:155~156℃)として得た。

10

15

20

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr)  $cm^{-1}$ : 3380, 1680, 1520.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.47 (9H, s), 2.22 (2 H, m), 3.30 (2H, q, J=6.4Hz), 4.68 (2H, t, J=7.2Hz), 4.7 (1H, br), 7.66 (1H, t, J=7.6Hz), 7.72 (1H, t, J=7.6Hz), 8.09 (1H, s), 8.16 (1H, d, J=8.4Hz), 8.21 (1H, d, J=8.4Hz)

(実施例9)

 $\frac{1-(3-r ミノプロピル)-4-クロロー1H-イミダゾ [4,5-c]キノ$  リン

 $1-[3-(\text{tert}-7+\text{tert$ 

IR (KBr)  $cm^{-1}$ : 3400, 1590, 1510.

 $^{1} H-NMR (CDCl_{3}+CD_{3}OD) \quad \delta \text{ (ppm)} : 2.06 (2H, m) ,$  2.72 (2H, t, J=6.8Hz) , 2.98 (2H, br) , 4.64 (2H, t, J=7.0Hz) , 7.57 (1H, t, J=7.6Hz) , 7.61 (1H, t, J=7.6Hz) , 8.03 (1H, s) , 8.05 (1H, d, J=8.0Hz) , 8.11 (1H, d, J=8.0Hz) , 8.

(実施例10)

10

25

 $\frac{1-(3-r ミノプロピル)-1 H- イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-r}$ ミン

オートクレーブ中、1-(3-アミノプロピル) -4-クロロ-1 H-イミダ ブ [4,5-c] キノリン14mg (0.0536mmol)、メタノール5ml及び液体 アンモニア3mlを、1晩150℃にて加熱撹拌した。反応液を減圧下濃縮し、残 渣に1N-水酸化ナトリウム水溶液0.3mlを加え析出物を濾取して、下に示す1-(3-アミノプロピル) -1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミ ン8mg (0.0331mmol) を得た。

このものの物性値は、実施例5の化合物と一致した。

10

15

25

(実施例11)

 $\frac{4-\text{ベンジルアミノ-}1-[3-(\text{tert-}ブトキシカルボニルアミノ) プロビル]-1H-イミダゾ [4,5-c]キノリン$ 

 $1-[3-(\text{tert}-\vec{y}$ トキシカルボニルアミノ)プロビル] -4-クロロ-1 H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン30 mg (0.0831 mmol) にベンジルアミン1 mlを加え、150  $\mathbb{C}$ にて3時間撹拌した。減圧下に過剰のベンジルアミンを留去し、1 N- 塩酸と食塩水を加え、塩化メチレンで2回抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、乾燥  $(Na_2SO_4)$  後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=150:1(v/v))で精製して、下に示す4-ベンジルアミノー $1-[3-(\text{tert}-\vec{y}$ トキシカルボニルアミノ)プロピル] -1 H-イミダゾ [4, 5-c]キノリン35 mg (0.0811 mmol) を白色粉末 (mp:171-172.5  $\mathbb{C}$ )として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3330, 1700, 1590, 1540.

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.46 (9 H, s), 2.18 (2 H, m), 3.25 (2 H, m), 4.57 (2 H, t, J=7.0 Hz), 4.64 (1 H, b r), 4.95 (2 H, d, J=5.2 Hz), 6.05 (1 H, b r), 7.26~7.36 (4 H, m), 7.47 (2 H, d, J=7.6 Hz), 7.51 (1 H, t, J=7.6 Hz), 7.82 (1 H, s), 7.92 (2 H, t, J=8.

OHz) 。

(実施例12)

1-(3-アミノブロピル) - 1H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン

4 ーベンジルアミノー1ー[3ー(tertーブトキシカルボニルアミノ) プロピル] ー1 Hーイミダゾ [4, 5-c] キノリン30mg (0.0695mmol) をギ酸3mlに溶解し、水酸化パラジウムー炭素 [20%] 0.1gを加え1日加熱還流した。反応液を濾過し減圧下に溶媒を留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:32%酢酸=6:3:1(v/v)) で精製して目的物の酢酸塩を得た後、アルカリ処理で遊離塩基を濾取し、下に示す1ー(3-アミノプロピル) ー1 Hーイミダゾ [4, 5-c] キノリンー4-アミン7mg (0.0290mmol) を微褐色粉末として得た。

15

25

このものの物性値は、実施例5の化合物と一致した。

(実施例13)

 $\frac{4 - [4 - (tert - \overline{J} + \overline{t} + \overline{v} + \overline{$ 

2, 4-iジクロロー3-iトロキノリン0.72g (2.97mmol) 及びN- (t ert-ブトキシカルボニル) -1, 4-iジアミノブタン0.56g (2.97mmol) をトリエチルアミン12ml中、70 C に加熱して1.5 時間撹拌した。減圧下に濃縮し、残渣を塩化メチレンに溶解し、水洗、乾燥 ( $MgSO_4$ ) 後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をn-ヘキサンージエチルエーテル (1:1(v/v)) でトリチュ

レートして濾取し、下に示す4ー [4ー (tertーブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] ー2ークロロー3ーニトロキノリン0.97g (2.46 mmol) を黄色粉末 (mp:125~126.5 $^{\circ}$ ) として得た。

$$\begin{array}{c} & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3340, 3280, 1680, 1540, 1520。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm): 1.46 (9H, s), 1.63 (2H, m), 1.78 (2H, m), 3.19 (2H, q, J=6.4Hz), 3.47 (2H, q, J=6.1Hz), 4.68 (1H, br), 6.41 (1H, br), 7.52 (1H, t, J=7.7Hz), 7.74 (1H, t, J=7.8Hz), 7.9

15 1 (1H, d, J=8.4Hz), 8.11 (1H, d, J=8.4Hz)。
(実施例14)

 $\frac{3-r = 1-4-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] - 2-クロロキノリン$ 

4- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] -2-クロロ 20 -3-ニトロキノリン 0.5 g (1.2 7 mmol) をエタノール 1 3 mlに溶解し、塩化すず [II] ・2 水和物 1.0 g (4.4 3 mmol) を加え 1 時間加熱還流した。反応液を 2 N-アンモニア水中に注ぎ、クロロホルムで 2 回抽出し、洗浄(食塩水)、乾燥(Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=2:1(v/v))で精製して目 25 的物を集め、溶媒留去後ジエチルエーテルでトリチュレートして、下に示す 3-

アミノー4ー [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] -2-クロロキノリン0.12g (0.329mmol) を橙色結晶として得た。

$$\begin{array}{c} H \\ 0 \\ NH \\ 0 \\ N \\ C1 \\ \end{array}$$

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr)  $cm^{-1}$ : 3270, 1680, 1540, 760.

 $^{1}$  H-NMR (CDC  $^{1}$ <sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.44 (9 H, s), 1.64 (4 H, m), 3.17 (2 H, q, J=6.0 Hz), 3.27 (2 H, t, J=6.6 Hz), 3.89 (1 H, b r), 4.15 (2 H, b r), 4.59 (1 H, b r), 7.47 (2 H, m), 7.77 (1 H, d, J=7.6 Hz), 7.89 (1 H, d, J=7.2 Hz)  $_{\circ}$ 

15 (実施例15)

20

25

1-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] −4−クロロ−1 H− イミダゾ [4, 5−c] キノリン

3-アミノー4- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] -2-クロロキノリン 0.1 4 g (0.3 8 4 mmol) にトリエチルオルトホルメート 0.3 2 ml (1.9 2 mmol) を加え、100℃に加熱して1晩撹拌した。反応混合物を減圧下に濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=150:1~100:1(v/v))で精製して、下に示す1-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ブチル]-4-クロロー1 H-イミダゾ[4,5-c]キノリン 0.12 g (0.3 2 1 mmol)を淡橙色粉末(mp:148~150℃)として得た。

10

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm-1: 1695, 1510.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.42 (9 H, s), 1.62 (2 H, m), 2.06 (2 H, m), 3.21 (2 H, q, J=6.4 Hz), 4.58 (1 H, br), 4.65 (2 H, t, J=7.4 Hz), 7.66 (1 H, t, J=7.2 Hz), 7.72 (1 H, t, J=7.6 Hz), 8.02 (1 H, s), 8.13 (1 H, d, J=8.4 Hz), 8.21 (1 H, d, J=8.2 Hz)  $_{\circ}$ 

(実施例16)

 $1-[4-(\text{tert}-\vec{y}+\hat{z})$ カルボニルアミノ)ブチル]-4-クロロー1H-イミダゾ [4,5-c]キノリン0.10g (0.267mmol) を塩化メチレン 6mlに溶解し、トリフルオロ酢酸0.21ml (2.67mmol) を加え室温で1晩撹拌した。反応液を減圧下に濃縮し、残渣に1N-水酸化ナトリウム水溶液2ml及び食塩水を加えてクロロホルムで5回抽出し、乾燥  $(Na_2SO_4)$  後、減圧下に濃縮した。残渣をジエチルエーテル(塩化メチレンを少量含む)でトリチュレートして析出物を濾取し、1-(4-アミノブチル)-4-クロロ-1H-イミダゾ [4,5-c]キノリン45mg (0.164mmol) を淡橙色粉末として得た。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3400, 2950, 1670, 1520, 1360. <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm): 1.51 (2H, m), 1.96 (2 H, m), 2.66 (2H, t, J=7.2Hz), 3.03 (2H, br), 4.5 3 (2H, t, J=7.4Hz), 7.56 (1H, t, J=7.4Hz), 7.60 (1H, t, J=7.5Hz), 7.97 (1H, s), 8.02 (1H, d, J=6.4Hz), 8.04 (1H, d, J=6.4Hz).

(実施例17)

オートクレーブ中、1-(4-アミノブチル) -4-クロロー1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン40mg(0.146mmol)、メタノール8ml及び液体アンモニア4mlを、1晩150℃にて加熱撹拌した。反応液を減圧下濃縮し、残渣を少量の水に溶解し、1N-水酸化ナトリウム水溶液0.5mlを加えた。析出物を遮取しエタノールから再結晶して、1-(4-アミノブチル) -1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン14mg(0.0548mmol)を淡黄緑色結晶(mp:227~230.5℃(分解))として得た。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3340, 3180, 1650, 1530, 1400。  $^{1}$  H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  (ppm): 1.30 (2H, br), 1.3 9 (2H, m), 1.89 (2H, m), 2.55 (2H, t, J=6.8Hz), 4.59 (2H, t, J=7.0Hz), 6.56 (2H, br), 7.26 (1H, t, J=7.4Hz), 7.44 (1H, t, J=7.7Hz), 7.62 (1H, d, J=8.0Hz), 8.05 (1H, d, J=8.0Hz), 8.19 (1H, s)。 (実施例18)

 $\frac{4 - (-\sqrt{3}) + (-\sqrt{3})$ 

 $1-[4-(\text{tert}-\vec{y}$ トキシカルボニルアミノ)ブチル] -4-0ロロー1H -4ミダゾ [4, 5-c] キノリン70mg  $(0.187 \, \text{mmol})$  にベンジルアミン2 mlを加え、150  $\mathbb C$ に加熱して3時間撹拌した。減圧下に過剰のベンジルアミンを留去し、 $1\,N$  - 塩酸及び食塩水を加え塩化メチレンで2回抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、乾燥( $N\,a_2\,S\,O_4$ )後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=150:1(v/v))で精製して、下に示す4-ベンジルアミノー1-[4 -(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ブチル]  $-1\,H$ -イミダゾ [4, 5-c]キノリン79mg( $0.177 \, \text{mmol}$ )を白色粉末( $m\,p:151\sim153$ .  $5\,\mathbb C$ )として得た。

15

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3380, 3310, 2930, 1680, 1595, 1540, 1245, 1160.

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.42 (9 H, s), 1.58 (2 H, m), 2.02 (2 H, m), 3.18 (2 H, m), 4.55 (2 H, t, J = 7.4 Hz), 4.55 (1 H, br), 4.95 (2 H, d, J=5.6 Hz), 6.03 (1 H, t, J=5.6 Hz), 7.23~7.36 (4 H, m), 7.47 (2 H, d, J=7.6 Hz), 7.51 (1 H, t, J=7.8 Hz), 7.75 (1 H, s), 7.90 (2 H, d, J=8.0 Hz).

10 (実施例19)

1 - (4 - T ミノブチル) - 1 H - イミダゾ [4, 5 - c] キノリン - 4 - T ミ  $\underline{\underline{\nu}}$ 

4-ベンジルアミノー1- [4- (tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] -1 H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン6 7mg (0.15 0mmol) をギ酸5mlに溶解し、水酸化パラジウムー炭素 [20%] 0.15 gを加え2日間加熱還流した。反応液を濾過し、減圧下に溶媒を留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:32%酢酸=6:3:1(v/v))で精製して目的物の酢酸塩を得、アルカリ処理して固体を濾取し、下に示す1-(4-アミノブチル) -1 H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-アミン14 mg (0.0548 mmol) を微褐色粉末として得た。

15

15

20

このものの物性値は、実施例17の化合物と一致した。

(実施例20)

 $\frac{1-(5-r ミノペンチル)-1 H- イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-r}$ ミン

2, 4-ジクロロー3-ニトロキノリンとN-(tert-ブトキシカルボニル) -1,  $5-ジアミノペンタンを出発原料に用いて、実施例<math>13\sim1$  7記載の方法 と同様にして、下に示す1-(5-アミノペンチル)-1 H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-アミンを合成した。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3320, 3150, 2950, 1650, 1580, 1520, 1480, 1420, 1400, 1250, 760.

 $^{1}$  H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.36 (4H, m), 1.86 (2H, m), 2.50 (2H, m), 4.58 (2H, t, J=7.2Hz), 6. 55 (2H, s), 7.26 (1H, t, J=7.6Hz), 7.44 (1H, t, J=7.z), 7.62 (1H, d, J=8.4Hz), 8.02 (1H, d, J=8.0Hz), 8.19 (1H, s).

(実施例21)

1-(6-アミノヘキシル) - 1 H-イミダゾ <math>[4, 5-c] キノリンー4-アミン

2, 4-ジクロロー3-ニトロキノリンとN-(tert-ブトキシカルボニル)  $-1, 6-ジアミノヘキサンを出発原料に用いて、実施例<math>13\sim17$ 記載の方法

10

15

20

25

と同様にして、下に示す1-(6-r) についい。-1H-1 に分が [4, 5-c] キノリン-4-r についた。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 33330, 3140, 2940, 1650, 1580, 1530, 1480, 1395, 1250, 750.

 $^{1}$  H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ (ppm) : 1.31 (6 H, m), 1.86 (2 H, m), 2.50 (2 H, m), 4.58 (2 H, t, J=7.2 Hz), 6. 54 (2 H, s), 7.26 (1 H, t, J=7.6 Hz), 7.44 (1 H, t, J=7.4 Hz), 7.62 (1 H, d, J=8.4 Hz), 8.03 (1 H, d, J=8.0 OHz), 8.18 (1 H, s).

(実施例22)

## $3-アミノー4-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] キ <math>\underline{/ UV}$

4- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] -2-クロロー3-ニトロキノリン38.69g(97.98mmol)をメタノール900mlに溶解し、10%パラジウムー炭素10gを加え、水素雰囲気下で2日攪拌した。反応液を濾過し、濾液を減圧下に濃縮した。残渣に炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルムで2回抽出した。有機層を食塩水で洗浄し、乾燥(Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=50:1~10:1(v/v))で精製して、以下に示す3-アミ

15.

ノー4ー [4ー (tertーブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] キノリン21.37g(64.67mmol) を緑褐色非晶物質として得た。

$$\begin{array}{c} & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1} H-NMR (CDCl_{3}) \quad \delta (ppm) : 1.44 (9 H, s), 1.64 (4 H, m), 3.16 (2 H, m), 3.26 (2 H, t, J=6.8 Hz), 3.8$  (2 H, br), 4.6 (1 H, br), 7.45 (2 H, m), 7.82 (1 H, m), 7.97 (1 H, m), 8.47 (1 H, s).

(実施例23)

4-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] -3-ニトロキ ノリン

N- (tert-ブトキシカルボニル) -1, 4-ジアミノブタン3.59g(19.08 mmol)をトリエチルアミン70 mlに溶解し、4-クロロー3-ニトロキノリン3.79g(18.17 mmol)を加え、70℃に加熱して4時間攪拌した。反応混合物を減圧下に濃縮し、残渣をクロロホルムに溶解し、水洗、乾燥(Mg  $SO_4$ )後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をジエチルエーテルでトリチュレートして濾取し、下に示す4-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ブチルアミノ] -3-ニトロキノリン5.77g(16.01 mmol)を黄色固体として得た。

$$\begin{array}{c} & \\ & \\ \\ & \\ \\ & \\ \end{array}$$

20

25

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3330, 2980, 1710, 1600, 1510, 1260, 1180, 1130, 760, 700.

 ${}^{1}\text{H-NMR} \ (\text{CDCl}_{3}) \quad \delta \ (\text{ppm}) : 1.44 \ (9\,\text{H, s}) \ , \ 1.68 \ (2\,\text{H,} \\ 10 \quad \text{m}) \ , \ 1.88 \ (2\,\text{H, m}) \ , \ 3.21 \ (2\,\text{H, q}, \ J=6.5\,\text{Hz}) \ , \ 3.99 \ (2\,\text{H, q}, \ J=6.3\,\text{Hz}) \ , \ 4.60 \ (1\,\text{H, br}) \ , \ 7.49 \ (1\,\text{H, t}, \ J=7.6\,\text{Hz}) \ , \ 7.77 \ (1\,\text{H, t}, \ J=7.6\,\text{Hz}) \ , \ 8.00 \ (1\,\text{H, d}, \ J=8.4\,\text{Hz}) \ , \ 8.30 \ (1\,\text{H, d}, \ J=8.8\,\text{Hz}) \ , \ 9.37 \ (1\,\text{H, s}) \ , \ 9.69 \ (1\,\text{H, br}) \ , \ 9.69 \ ($ 

15 (実施例24)

<u>3ーアミノー4ー [4ー (tertーブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] キ</u> <u>ノリン</u>

 $4-[4-(\text{tert}-\vec{J})$ トキシカルボニルアミノ)ブチルアミノ] -3-ニトロキノリン1.80g(5.0mmol)をメタノール30mlと酢酸エチル10mlの混合溶媒に溶解し、10%パラジウムー炭素0.5gを加え、水素雰囲気下で1晩攪拌した。反応液を濾過して、遮液を減圧下に濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=50:1~10:1(v/v))で精製して、下に示す3-アミノー4-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ブチルアミノ] キノリン1.15g(3.48mmol)を褐色非晶物質として得た。

5 このものの物性値は実施例22の化合物と一致した。 (実施例25)

1 - [4 - (tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] −1 H−イミダゾ [4, 5 - c] キノリン

3-アミノー4- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] 10 キノリン21.37g(64.67mmol)をオルトぎ酸トリエチル43.0ml (258.7mmol)中で、100℃に加熱して5時間攪拌した。反応液を濃縮乾固し、ジエチルエーテルでトリチュレートして濾取し、下に示す1- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ブチル]-1H-イミダゾ[4,5-c]キノリン19.49g(57.25mmol)を微黄白色粉末として得た。

 $\begin{array}{c} & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$ 

このものの分光学的データは以下の通りである。

25

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3230, 3040, 2940, 1690, 1560, 1365, 1280, 1170, 880, 760.

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.42 (9H, s), 1.62 (4 H, m), 2.07 (2H, m), 3.21 (2H, m), 4.57 (1H, br), 4.65 (2H, t, J = 7.2Hz), 7.66 (1H, t, J = 7.5Hz), 7.7 2 (1H, t, J = 7.6Hz), 7.99 (1H, s), 8.17 (1H, d, J = 7.5Hz)

25

8.2Hz), 8.30 (1H, d, J=8.4Hz), 9.35 (1H, s)。 (実施例26)

1 − [4 - (tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] - 1 H - 1

1-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ブチル]-1H-イミダゾ [4,5-c]キノリン19.47g(57.19mmol)を塩化メチレン500mlに溶解し、m-クロロ過安息香酸[70%]15.51g(62.91mmol)を加え、室温で1晩攪拌した。反応液に炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルムで2回抽出した。有機層を食塩水で洗浄後、乾燥(Na2SO4)した。減圧下に溶媒を留去した後、残渣をアルミナカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=50:1~10:1(v/v))で精製した。最後にジエチルエーテルでトリチュレートして濾取し、下に示す1-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ブチル]-1H-イミダゾ[4,5-c]キノリン-5-オキシド15.88g(44.55mmol)を黄白色粉末として得た。

$$\begin{array}{c} & & & \\ & &$$

20 このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3280, 2970, 1710, 1540, 1365, 1250, 1170, 1140, 850, 760, 630.

 $^{1}$  H-NMR (CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.42 (9H, s), 1.63 (2H, m), 2.06 (2H, m), 3.22 (2H, m), 4.63 (2H, t, J=7.2Hz), 7.79 (2H, m), 8.00 (1H, s), 8.15 (1H,

m), 9.06 (1H, m), 9.08 (1H, s).

(実施例27)

10

25

1 - [4 - (tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] - 1 H-イミダゾ [4, 5 - c] キノリンー4-アミン

1- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] -1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-5-オキシド15.87g(44.52mmol) を塩化メチレン400mlに溶解し、氷冷下、濃アンモニア水 [29%] 200mlを加え、さらに p-トルエンスルホニル クロライド9.34g(48.98mmol) を塩化メチレン50mlに溶解した溶液を加えて30分間攪拌し、室温に昇温してさらに2時間攪拌した。反応液を分離し、有機層を食塩水で洗浄後、乾燥(Na2SO4) し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムでトリチュレートして濾取し、下に示す1-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] -1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン7.10g(19.97mmol) を微黄白色 固体として得た。

$$\begin{array}{c} & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

20 このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3440, 3380, 3110, 2980, 1710, 1650, 1530, 1260, 1160, 760.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.43 (9H, s), 1.60 (2H, m), 2.03 (2H, m), 3.19 (2H, m), 4.57 (2H, t, J=7.2Hz), 4.58 (1H, br), 5.46 (2H, br), 7.34 (1H,

t, J=7.6Hz), 7.53 (1H, t, J=7.7Hz), 7.82 (1H, s), 7.83 (1H, d, J=8.4Hz), 7.93 (1H, d, J=8.2Hz)。
(実施例28)

 $\frac{1 - (4 - r \le 1 / j + w) - 1 H - 4 \le j / [4, 5 - c] + 1 / j / v - 4 - r \le j}{5}$ 

1ー[4ー(tertーブトキシカルボニルアミノ)ブチル]ー1Hーイミダゾ [4,5-c]キノリンー4ーアミン16.04g(45.13mmol)にトリフルオロ酢酸100mlを加え、室温で1晩攪拌した。反応液を濃縮乾固し、2Nー水酸化ナトリウム水溶液120mlを加えて攪拌した。析出物を濾取し、水及びジエチルエーテルで洗浄して、1ー(4ーアミノブチル)ー1Hーイミダゾ [4,5-c]キノリンー4ーアミン9.64g(37.76mmol)を淡黄白色固体として得た。

このものの物性値は実施例17の化合物と一致した。

(実施例29)

15

20 <u>3ーアミノー4ー[4ー(tertーブトキシカルボニルアミノ)ブチルアミノ]キ</u> ノリン・塩酸塩

4-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] -2-クロロー3-ニトロキノリン2. 50g(6.33mmol) をメタノール65mlに溶解し、10%パラジウムー炭素1gを加え、水素雰囲気下で1日攪拌した。反応液を濾るし、減圧下に濃縮した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロ

ロホルム:メタノール=10:1(v/v)) で精製した。最後にジエチルエーテルでトリチュレートして濾取し、下に示す3-アミノー4-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] キノリン・塩酸塩1.75g(4.77mmol) を黄色固体として得た。

õ

25

$$\begin{array}{c} H \\ 0 \\ NH \\ NH_2 \\ \cdot \text{HC1} \end{array}$$

10 このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3340, 2970, 1690, 1590, 1530, 1170.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.40 (9H, s), 1.68 (2 H, m), 1.94 (2H, m), 3.17 (2H, m), 3.91 (2H, m), 5.04 (1H, br), 5.4 (2H, br), 7.10 (1H, br), 7.2 8 (1H, t, J=7.6Hz), 7.51 (1H, t, J=7.6Hz), 8.03 (2H, t, J=8.2Hz), 8.57 (1H, s).

(実施例30)

 $\frac{1 - [4 - (tert - \vec{J} + \hat{z} + \hat{$ 

3-アミノ-4-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチルアミノ] キノリン・塩酸塩 0.66g (1.80mmol) をオルト酢酸トリエチル 1.47m 1(8.0mmol) 中で、100 C に加熱して 1 晩攪拌した。反応混合物を濃縮乾固し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール= $100:1\sim50:1(v/v)$ )で精製して、下に示す 1-[4-(tert-ブトキシ)]

カルボニルアミノ)ブチル] -2-メチル-1 H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン0.55g(1.55 mmol) を淡黄色固体として得た。

$$\begin{array}{c} & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3240, 2970, 1700, 1550, 1360, 10 1280, 1170, 760.

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.42 (9H, s), 1.69 (2H, m), 2.01 (2H, m), 2.72 (3H, s), 3.21 (2H, m), 4.56 (2H, t, J=7.8Hz), 4.57 (1H, br), 7.63 (1H, t, J=7.5Hz), 7.68 (1H, t, J=7.6Hz), 8.13 (1H, d, J=8.0Hz), 8.28 (1H, d, J=8.2Hz), 9.25 (1H, s)。 (実施例31)

1-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] -2-メチル-1 H- イミダゾ <math>[4, 5-c] キノリンー5-オキシド

1- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] -2-メチル-1 H
20 -イミダゾ [4, 5-c] キノリン 0. 15g (0. 423mmol) を酢酸エチル
5mlとクロロホルム 5mlの混合溶媒に溶解し、32%過酢酸 0. 11ml (0. 508mmol) を加え、50℃に加熱して3時間攪拌した。反応液を炭酸水素ナトリウム水溶液に注ぎ、クロロホルムで抽出し、乾燥(Na2SO4)後、減圧下に濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノー
25 ル=20:1(v/v))で精製して、下に示す1-[4-(tert-ブトキシカルボニー)

ルアミノ) ブチル] -2-メチルー1H-イミダゾ [4, 5-c] キノリンー 5 -オキシド 0.13g (0.351mmol) を白色固体として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3230, 2980, 1710, 1540, 1440, 10 1370, 1280, 1170, 880, 770.

 $^{1}\,H-NMR\ (CDCl_{3}) \quad \delta\ (ppm)\ :\ 1.42\ (9\,H,\ s)\ ,\ 1.70\ (2\,H,\ m)\ ,\ 2.70\ (3\,H,\ s)\ ,\ 3.23\ (2\,H,\ m)\ ,$   $4.53\ (2\,H,\ t\,,\ J=7.8\,Hz)\ ,\ 4.63\ (1\,H,\ b\,r)\ ,\ 7.76\ (2\,H,\ m)\ ,\ 8.12\ (1\,H,\ m)\ ,\ 9.01\ (1\,H,\ s)\ ,\ 9.06\ (1\,H,\ m)\ ,$ 

#### 15 (実施例32)

1-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] -2-メチル-1 H-イミダゾ <math>[4, 5-c] キノリンー4-アミン

 $1-[4-(\text{tert}-\tilde{J})$ トキシカルボニルアミノ)ブチル] -2-メチルー 1 H -イミダゾ [4,5-c]キノリン-5-オキシド0. 124g (0.335 mmo) 20 1)を塩化メチレン 3 mlに溶解し、氷冷化、濃アンモニア水 [29%] 2 mlさらに p-トルエンスルホニル クロライド70 mg (0.368 mmo))を塩化メチレン 1 mlに溶解した溶液を加え、30分間攪拌し、室温に戻してさらに 3 時間攪拌した。 反応液に食塩水を加え、クロロホルムで抽出し、乾燥( $Na_2SO_4$ )後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノー 25 ル=30:1~20:1 (v/v))で精製して、 $1-[4-(\text{tert}-\tilde{J})$ トキシカルボ

10

15

ニルアミノ) ブチル] -2-メチル-1H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン0.114g(0.309mmol) を淡褐色固体として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3460, 3370, 3100, 1710, 1640, 1540, 1380, 1260, 1170, 750.

 $^{1}$  H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ (ppm):1.42(9H, s), 1.66(2H, m), 1.97(2H, m), 2.65(3H, s), 3.20(2H, m), 4.47(2H, t, J=7.6Hz), 4.58(1H, br), 5.39(2H, br), 7.32(1H, t, J=7.6Hz), 7.50(1H, t, J=7.7Hz), 7.82(1H, d, J=8.4Hz), 7.90(1H, d, J=8.2Hz)。(実施例33)

1-(4-アミノブチル) - 2-メチル-1H-イミダゾ <math>[4, 5-c]キノリン-4-アミン

1- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] -2-メチル-1 H
20 -イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-アミン98mg (0.265mmol) を原料として、実施例28と同様の方法によって、下に示す1-(4-アミノブチル) -2-メチル-1H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-アミン60mg (0.223mmol) を微褐色固体として得た。

$$\begin{array}{c|c} & & & & CH_3 \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\ & \\ & \\ & & \\ & \\ &$$

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3300, 3080, 1620, 1590, 1540, 1480, 1430, 1380, 1260, 850, 750.

(実施例34)

### 15 4-(4-フタルイミドブチルアミノ)-2-クロロー3-ニトロキノリン

① N-(tert-ブトキシカルボニル)-1, 4-ジアミノブタン5.41g (28.74mmol)を1, 4-ジオキサン100mlに溶解し、N-カルボエトキシフタルイミド4.86g(28.74mmol)を加え、45~60℃に加熱して4時間攪拌した。反応液を減圧下に濃縮し、1N-塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。食塩水で洗浄し、乾燥(Na2SO4)後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=200:1(v/v))で精製して、N-[4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ブチル]フタルイミド5.40g(16.96mmol)を白色固体として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.43 (9H, s), 1.53 (2

H, m), 1.71 (2H, m), 3.16 (2H, m), 3.71 (2H, t, J = 7.0 Hz), 4.55 (1H, br), 7.71 (2H, dd, J=5.8 Hz, 3.0Hz), 7.84 (2H, dd, J=5.4 Hz, 3.0Hz).

② N- [4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチル] フタルイミド5.

13g(16.11mmol)を塩化メチレン100mlに溶解し、トリフルオロ酢酸
 6.21ml(80.56mmol)を加え、室温で1晩攪拌した。反応液を濃縮乾固し、さらに真空下で50℃に加熱して乾燥し、Nー(4ーアミノブチル)フタルイミド・トリフルオロ酢酸塩5.35g(16.10mmol)を淡褐色固体として得た。このものの分光学的データは以下の通りである。

 $^{1}$  H-NMR (CDC  $^{1}$ <sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.78 (4 H, m), 3.13 (2 H, m), 3.72 (2 H, t, J=6.2 Hz), 7.72 (2 H, d d, J=5.7 Hz, 3.1 Hz), 7.81 (2 H, d d, J=5.4 Hz, 3.0 Hz).

③ N- (4-アミノブチル) フタルイミド・トリフルオロ酢酸塩5.26g (15.83 mmol) 及び2,4-ジクロロー3-ニトロキノリン3.85g (15.83 mmol) をトリエチルアミン70 ml中で、70℃に加熱して1.5時間攪拌した。反応液を減圧下に濃縮し、水を加え、塩化メチレンで抽出した。乾燥 (Na2SO4)後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール=150:1(v/v)) で精製した。最後にジエチルエーテルでトリチュレートして濾取し、下に示す4-(4-フタルイミドブチルアミノ) -2-クロロー3-ニトロキノリン3.83g (9.01 mmol) を黄色固体として得た。

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
N \\
N \\
N \\
C1
\end{array}$$

15

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3410, 1770, 1710, 1580, 1530, 1440, 1400, 1380, 1050, 760, 720.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl $_{3}$ )  $\delta$  (ppm) : 1.82 (4H, m), 3.50 (2H, m), 3.77 (2H, t, J=6.6Hz), 6.0 (1H, br), 7.55 (1H, t, J=7.7Hz), 7.73 (2H, dd, J=5.4Hz, 3.0Hz), 7.74 (1H, t, J=7.7Hz), 7.85 (2H, dd, J=5.3Hz, 3.1Hz), 7.91 (1H, d, J=8.4Hz), 7.98 (1H, d, J=8.4Hz)。 (実施例35)

# 10 3-アミノー4ー(4-フタルイミドブチルアミノ) キノリン・塩酸塩

4-(4-79)ルイミドブチルアミノ)-2-9ロロー3-ニトロキノリン2. 0 g(4. 7 1 mmol)をメタノール 9 0 ml と塩化メチレン 6 0 ml の混合溶媒に溶解し、1 0 %パラジウムー炭素 1 g を加え水素雰囲気下で 1 晩攪拌した。反応液を濾過し、濾液を減圧下に濃縮した。残渣をメタノールでトリチュレートして濾取し、下に示す 3-アミノー4-(4-7 タルイミドブチルアミノ)キノリン・塩酸塩 1. 3 3 g(3. 3 5 mmol)を黄色固体として得た。

20

15

5

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3370, 3190, 2670, 1765, 1700, 1580, 1520, 1410, 1380, 1330, 725.

<sup>1</sup> H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.70 (2H, m), 2.08

(2H, m), 3.60 (2H, m), 3.88 (2H, m), 5.27 (2H, b)r), 7.41 (1H, br), 7.51 (1H, t, J=7.7Hz), 7.70 (1H, t, J=7.8Hz), 7.81 (1H, d, J=8.4Hz), 7.84 (4H, s), 8.18 (1H, s), 8.35 (1H, d, J=8.8Hz).

5 (実施例36)

# $\frac{2-x++ > y + w - 1 - (4-y + w + 1) - 1 H - 4 + y + y}{5-c}$ [4, 5-c] キノリン

3-アミノ-4-(4-フタルイミドブチルアミノ) キノリン・塩酸塩 0.6 6 g (1.66 mmol) にエトキシ酢酸 <math>1.21 ml (12.82 mmol) を加え、120  $^{\circ}$  に加熱して 7 時間攪拌した。冷却後、1 N- 水酸化ナトリウム水溶液を加え、クロロホルムで 2 回抽出した。食塩水で洗浄し、乾燥(N  $a_2$  S  $O_4$ )後、減圧下に溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール= 150:1(v/v))で精製して、下に示す 2- エトキシメチルー1ー(4- フタルイミドブチル)ー1 H- イミダゾ [4,5-c] キノリン0.59 g (1.38 mmol) を淡黄白色固体として得た。

20

15

10

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3460, 2980, 2940, 1770, 1700, 1400, 1360, 1330, 1100, 1040, 760, 730.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm): 1.18 (3H, t, J=7.0Hz),  $^{25}$  1.96 (2H, m), 2.08 (2H, m), 3.59 (2H, q, J=6.9Hz

), 3.79 (2H, t, J=6.8Hz), 4.69 (2H, t, J=7.9Hz), 4.88 (2H, s), 7.60 (1H, t, J=7.5Hz), 7.66 (1H, t, J=7.8Hz), 7.72 (2H, dd, J=5.6Hz, 3.2Hz), 7.83 (2H, dd, J=5.4Hz, 3.4Hz), 8.11 (1H, d, J=8.0Hz), 8.26 (1H, d, J=8.2Hz), 9.28 (1H, s).

(実施例37)

10

15

20

2-xトキシメチルー1-(4-79)ルイミドブチル)-1 H-イミダゾ [4,5] 5-c] キノリンー5-xキシド

2-xトキシメチルー1ー(4-7タルイミドブチル)-1 Hーイミダゾ [4,5 - c] キノリン 0.57 g(1.33 mmol)を塩化メチレン 25 mlに溶解し、mークロロ過安息香酸 [70%] 0.36 g(1.46 mmol)を加え室温で 1 晚 攪拌した。反応液を炭酸水素ナトリウム水溶液に注ぎ、クロロホルムで抽出した。水洗、乾燥( $Na_2SO_4$ )後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール= $70:1\sim30:1$  (v/v))で精製した。最後にジエチルエーテルでトリチュレートして濾取し、2-xトキシメチルー1ー(4-7タルイミドブチル)-1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリンー5ーオキシド 0.52 g(1.17 mmol)を淡褐色固体として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3420, 2980, 1770, 1710, 1400, 25 1360, 1160, 1150, 1090, 890, 720.  $^{1} H-NMR (CDCI_{3}) \quad \delta (ppm) : 1.19 (3 H, t, J=7.0 Hz) ,$  1.96 (2 H, m) , 2.06 (2 H, m) , 3.60 (2 H, q, J=7.1 Hz) , 3.79 (2 H, t, J=6.8 Hz) , 4.66 (2 H, t, J=7.8 Hz) , 4.84 (2 H, s) , 7.73 (2 H, dd, J=5.4 Hz, 3.0 Hz) , 7.74 (2 H, m) , 7.82 (2 H, dd, J=5.6 Hz, 3.2 Hz) , 8.10 (1 H, m) , 9.02 (1 H, s) , 9.04 (1 H, m) ,

(実施例38)

# 

2-エトキシメチルー1ー(4-フタルイミドブチル) - 1 Hーイミダゾ [4,5-c] キノリン-5-オキシド0.50g(1.12mol) を原料として、実施例27と同様の方法によって、下に示す2-エトキシメチルー1ー(4-フタルイミドブチル) - 1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン0.45g(1.01mmol) を淡黄白色固体として得た。

15

20 このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3340, 3170, 1770, 1710, 1620, 1540, 1400, 1080, 760, 720.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.18 (3H, t, J=6.8Hz), 1.93 (2H, m), 2.05 (2H, m), 3.58 (2H, q, J=6.9Hz), 25 ), 3.78 (2H, t, J=6.8Hz), 4.61 (2H, t, J=7.8Hz), 4.80 (2H, s), 5.45 (2H, br), 7.28 (1H, t, J=7.4Hz), 7.48 (1H, t, J=7.6Hz), 7.72 (2H, dd, J=5.4Hz, 3.0Hz), 7.79 (1H, d, J=8.6Hz), 7.83 (2H, dd, J=5.2Hz), 7.88 (1H, d, J=8.6Hz).

5 (実施例39)

20

15

10

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3310, 3130, 1640, 1590, 1530, 1480, 1440, 1390, 1090, 750.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.25 (3H, t, J=7.2Hz), 25 1.66 (2H, m), 2.04 (2H, m), 2.80 (2H, t, J=7.2Hz WO 98/30562 PCT/JP98/00005

7 6

), 3.61 (2H, q, J=6.9Hz), 4.60 (2H, t, J=8.2Hz), 4.81 (2H, s), 5.43 (2H, br), 7.34 (1H, t, J=7.6Hz), 7.53 (1H, t, J=7.7Hz), 7.83 (1H, d, J=8.4Hz), 7.97 (1H, d, J=8.0Hz)  $_{\circ}$ 

5 (実施例40)

 $\frac{1-(4-\{[\alpha-(2-i)y+n)r \in Jx++i)-\alpha-r=n-p-h}{x+m}$  オイル] アミノ} ブチル)  $\frac{1}{m}$   $\frac{1}{m}$ 

 $\alpha-(2-i)$ メチルアミノエトキシ) $-\alpha-D$ ェニルーp-トルイル酸 0.44 g  $(1.47 \, \text{mmol})$ , をクロロホルム  $10 \, \text{ml}$ に懸濁し、塩化チオニル  $0.21 \, \text{ml}$   $(2.94 \, \text{mmol})$  を加え、  $2.5 \, \text{時間加熱還流した。反応液を減圧下濃縮し、酸クロライド体の粗生成物を得た。$ 

1- (4-アミノブチル) - 1 H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-ア

อิ

25

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3330, 2950, 1640, 1530, 1480, 1400, 1310, 1250, 1100, 750, 700.

(実施例41)

 $\frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (2 - i) + F) + i) - i) - i}{20} \frac{1 - [4 - (3 - (4 - [\alpha - (4 -$ 

25

c] キノリンー4-アミン34mg(0.0602mmol) 微黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3330, 2930, 1650, 1530, 1480, 1400, 1250, 1100, 750, 700.

(実施例42)

 $\alpha-(2-i)$ メチルアミノエトキシ) $-\alpha-i$ フェニル-m-iトルイル酸 0.2 0 g (0.668 mmol) を原料として、実施例 2 2 と同様の方法によって、下に示す  $1-(4-\{[\alpha-(2-i)$ メチルアミノエトキシ) $-\alpha-i$ フェニル-m-iルオイル] アミノ} ブチル)-1 H-iイミダゾ [4,5-c] キノリン-4-iア

์

ミン0.18g(0.335mmol)を微黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3320, 2950, 1630, 1580, 1530, 1480, 1390, 1250, 1100, 750, 700.

 $^{1} H-NMR (CDCl_{3}) \quad \delta (ppm) : 1.73 (2H, m) , 2.09 (2H, m) , 2.24 (6H, s) , 2.58 (2H, m) , 3.51 (2H, q, J)$   $= 6.6 Hz) , 3.54 (2H, t, J=5.4 Hz) , 4.60 (2H, t, J=7.2 Hz) , 5.38 (1H, s) , 5.45 (2H, br) , 6.72 (1H, m) , 7.22 \sim 7.41 (8H, m) , 7.51 (1H, t, J=7.7 Hz) , 7.66 (1H, d, J=7.6 Hz) , 7.82 (1H, d, J=8.2 Hz) , 7.85 (1H, s) , 7.88 (1H, s) , 7.94 (1H, d, J=8.0 Hz) .$ 

# 20 <u>ミン</u>

25

(実施例43)

 $\alpha-(3-i)$ メチルアミノプロポキシ) $-\alpha-i$ フェニルーp-iトルイル酸  $3.6\,\mathrm{m}$  g  $(0.115\,\mathrm{mmol})$  を原料として、実施例  $2.2\,\mathrm{k}$  同様の方法によって、下に示す  $1-(4-\{[\alpha-(3-i)$ メチルアミノプロポキシ) $-\alpha-i$ フェニルーp-iルオイル] アミノ)ブチル)-1 H-iイミダゾ [4,5-c]キノリン-4-iミン  $2.2\,\mathrm{mg}$   $(0.039\,\mathrm{mmol})$  を白色粉末として得た。

์

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3430, 3300, 2950, 1640, 1530, 1480, 1390, 1100, 750, 700.

(実施例44)

 $1-(4-\{[α-(2-ジェチルアミノェトキシ) -α-フェニル-ρ-トル オイル] アミノ} ブチル) <math>-1$  H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-アミン

 $\alpha - (2-\Im x + 2\pi r) - (2-\Im x + 2\pi r)$ 

20

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3320, 2980, 1640, 1530, 1400, 1310, 1250, 1100, 1070, 750, 700.

 $^{1} H-NMR \; (CDCl_{3}) \quad \delta \; (ppm) \; : \; 1.\; 0\; 1 \; (6\; H, \; t, \; J=7.\; 0\; Hz) \; ,$   $^{10} \quad 1.\; 7\; 0 \; (2\; H, \; m) \; , \; \; 2.\; 0\; 7 \; (2\; H, \; m) \; , \; \; 2.\; 5\; 6 \; (4\; H, \; q, \; J=7.\; 2\; Hz) \; ,$   $^{2} \quad , \; \; 2.\; 7\; 5 \; (2\; H, \; t, \; J=6.\; 4\; Hz) \; , \; \; 3.\; 5\; 0 \; (2\; H, \; q, \; J=6.\; 5\; Hz) \; ,$   $^{3} \quad .5\; 4 \; (2\; H, \; t, \; J=6.\; 3\; Hz) \; , \; \; 4.\; 6\; 0 \; (2\; H, \; t, \; J=7.\; 2\; Hz) \; , \; 5.\; 4$   $0 \; (1\; H, \; s) \; , \; 5.\; 4\; 7 \; (2\; H, \; b\; r) \; , \; 6.\; 1\; 2 \; (1\; H, \; m) \; , \; 7.\; 2\; 2\sim 7.$   $^{3} \quad 3 \; (6\; H, \; m) \; , \; ^{7} \quad .4\; 0 \; (2\; H, \; d, \; J=8.\; 0\; Hz) \; , \; ^{7} \quad .4\; 8 \; (1\; H, \; t, \; J=7.\; 6\; Hz) \; , \; ^{7} \quad .6\; 3 \; (2\; H, \; d, \; J=8.\; 4\; Hz) \; , \; ^{7} \quad .8\; 2 \; (1\; H, \; d, \; J=8.\; 4\; Hz) \; , \; ^{7} \quad .8\; 3 \; (1\; H, \; s) \; , \; ^{7} \quad .9\; 2 \; (1\; H, \; d, \; J=8.\; 0\; Hz) \; .$ 

(実施例45)

[4,5-c] キノリンー4-アミン0.12g (0.212mmol) を微黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm-1:3330, 3200, 2940, 1640, 1530, 1400, 1310, 1100, 750, 700.

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.45 (4 H, m), 1.60 (2 H, m), 2.01 (2 H, m), 2.26 (6 H, s), 2.59 (2 H, t, J = 6.0 Hz), 3.43 (2 H, q, J = 6.9 Hz), 3.56 (2 H, t d, J = 6.0 Hz, 2.0 Hz), 4.52 (2 H, t, J = 7.2 Hz), 5.39 (1 H, s), 5.46 (2 H, b r), 6.04 (1 H, m), 7.22 ~ 7.32 (5 H, m), 7.33 (1 H, t, J = 7.6 Hz), 7.41 (2 H, d, J = 8.0 Hz), 7.52 (1 H, t, J = 7.6 Hz), 7.68 (2 H, d, J = 8.8 Hz), 7.80 (1 H, s), 7.83 (1 H, d, J = 8.4 Hz), 7.94 (1 H, d, J = 8.4 Hz).

## 20 (実施例46)

10

15

25

 $1-(4-\{[α-(2-ジメチルアミノエトキシ)-p-トルオイル]アミノ}ブチル)-1H-イミダゾ [4,5-c]キノリン-4-アミン$ 

 $\alpha-(2-i)$ メチルアミノエトキシ)-p-トルイル酸 0.13g (0.582mmol) を原料として、実施例 22 と同様の方法によって、下に示す  $1-(4-\{\alpha-(2-i)\}$ メチルアミノエトキシ)-p-トルオイル] アミノ} ブチル)

- 1 H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-アミン0.14g (0.304mmol) を淡黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

18 (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3360, 3300, 3180, 2940, 1640, 1530, 1470, 1400, 1300, 1100, 750.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.72 (2H, m), 2.09 (2 H, m), 2.27 (6H, s), 2.55 (2H, t, J=5.8Hz), 3.51 (2H, q, J=6.7Hz), 3.56 (2H, t, J=5.8Hz), 4.57 (2 H, s), 4.61 (2H, t, J=7.0Hz), 5.46 (2H, br), 6.1 6 (1H, m), 7.30 (1H, t, J=7.7Hz), 7.39 (2H, d, J=8.2Hz), 7.52 (1H, t, J=7.8Hz), 7.67 (2H, d, J=8.4Hz), 7.83 (1H, d, J=8.4Hz), 7.85 (1H, s), 7.94 (1H, d, J=8.4Hz).

20 (実施例47)

15

25

 $1 - {4 - [4 - (2 - ジメチルアミノエトキシ) ベンゾイルアミノ] ブチル}$ -1 H - イミダゾ [4, 5 - c] キノリン - 4 - アミン

10

15

25

5-c] キノリンー4-アミン0.14g(0.314mmol) を淡黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3320, 2950, 1640, 1530, 1500, 1400, 1250, 1180, 1030, 840, 750.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.71 (2H, m), 2.09 (2 H, m), 2.34 (6H, s), 2.74 (2H, t, J=5.6Hz), 3.50 (2H, q, J=6.7Hz), 4.10 (2H, t, J=5.8Hz), 4.61 (2 H, t, J=7.0Hz), 5.45 (2H, br), 6.07 (1H, m), 6.9 2 (2H, d, J=9.2Hz), 7.30 (1H, t, J=7.7Hz), 7.52 (1H, t, J=7.7Hz), 7.65 (2H, d, J=9.2Hz), 7.83 (1 H, d, J=8.4Hz), 7.84 (1H, s), 7.94 (1H, d, J=8.2Hz).

(実施例48)

3-(2-ジメチルアミノエトキシ) 安息香酸 0.18g (0.850mmol) を 原料にして、実施例 22と同様の方法によって、下に示す 1- {4-[3-(2 ージメチルアミノエトキシ) ベンゾイルアミノ] ブチル} -1 H-イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-アミン 0.20g (0.448mmol) を微黄白色粉末とし て得た。

5

25

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3300, 2950, 1630, 1580, 1520, 1480, 1390, 1310, 1240, 760.

(実施例49)

1 - (4 - (3 - [3 - (2 - i j j + i j j j j - i j j j - i j j j - i j j - i j j - i j j - i j j - i j j - i j j - i j j - i j j - i j j - i j - i j j - i j

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$$

อ

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3320, 2950, 1640, 1580, 1530, 1480, 1390, 1260, 1150, 760.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.50 (2H, m), 1.90 (2 10 H, m), 2.31 (6H, s), 2.43 (2H, t, J=7.6Hz), 2.69 (2H, t, J=5.8Hz), 2.89 (2H, t, J=7.6Hz), 3.25 (2 H, q, J=6.5Hz), 4.01 (2H, t, J=5.6Hz), 4.52 (2H, t, J=7.0Hz), 5.38 (1H, m), 5.50 (2H, br), 6.70~ 6.76 (3H, m), 7.13 (1H, t, J=8.0Hz), 7.33 (1H, t, J=7.6Hz), 7.53 (1H, t, J=7.6Hz), 7.80 (1H, s), 7. 83 (1H, d, J=8.6Hz), 7.91 (1H, d, J=8.4Hz)  $_{\circ}$ 

(実施例50)

 $1-(4-\{3-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ)-3-メトキシフェニル] プロパノイルアミノ} ブチル) <math>-1H-イミダゾ[4,5-c]$ キノリンー

 $20 \qquad \underline{4-r} > 2$ 

25

3-[4-(2-i)y+r) アミノエトキシ)-3-y+r+iフェニル] プロピオン酸 0.15g (0.561mmol) を原料にして、実施例 22 と同様の方法によって、下に示す $1-(4-\{3-[4-(2-i)y+r)r+i)-3-y+r+i)$  プロパノイルアミノ} ブチル)-1 H-1 ミダゾ [4,5-c] キノリン-4-r ミン 0.14g (0.277mmol) を微黄白色粉末として得

た。

 $\bar{5}$ 

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3350, 2950, 1650, 1520, 1480, 1400, 1260, 1220, 1140, 1030, 760.

(実施例51)

25

25

色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3280, 3100, 2950, 1630, 1530, 1480, 1400, 1310, 1220, 1030, 750.

(実施例52)

20 1-(4-(4-(4-(2-i))+i)) = 1-(4-(4-(4-(2-i))+i)) = 1-(4-(4-(4-(2-i))+i)) = 1-(4-(4-(4-(4-(2-i))+i)) = 1-(4-(4-(4-(4-(4-i))+i)) = 1-(4-(4-(4-(4-i))+i)) = 1-(4-(4-(4-i))+i) = 1-(4-(4-(4-i)) = 1-(4-i) = 1-(4

4-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ) フェニル] 安息香酸 0.157g (0.55 mmol) を原料として、実施例 40と同様の方法によって、下に示す1-(4-(4-[4-(2-ジメチルアミノエトキシ) フェニル] ベンゾイルアミノ ブチル) -1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン0.16

อี

.

6 g (0. 3 1 8 mmol) を微黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3310, 2940, 1630, 1530, 1490, 10 1400, 1250, 1030, 830, 750.

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.74 (2H, m), 2.11 (2H, m), 2.36 (6H, s), 2.76 (2H, t, J=5.8Hz), 3.53 (2H, q, J=6.5Hz), 4.12 (2H, t, J=5.6Hz), 4.62 (2H, t, J=7.0Hz), 5.43 (2H, s), 6.19 (1H, t, J=6.0Hz), 7.01 (2H, d, J=8.8Hz), 7.30 (1H, t, J=7.6Hz), 7.52 (1H, t, J=7.7Hz), 7.53 (2H, d, J=9.2Hz), 7.58 (2H, d, J=8.8Hz), 7.73 (2H, d, J=8.4Hz), 7.83 (1H, d, J=8.6Hz), 7.85 (1H, s), 7.94 (1H, d, J=8.4Hz), 7.85 (1H, d,

20 (実施例53)

25

 $1 - {4 - [3 - (4 - ジメチルアミノフェニル) プロパノイルアミノ] ブチル} - 1 H - イミダゾ [4, 5 - c] キノリン - 4 - アミン$ 

15

25

ゾ [4,5-c] キノリンー4ーアミン39mg (0.0905mmol) を黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3320, 2930, 1640, 1520, 1480, 1400, 1350, 1250, 810, 760.

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.50 (2H, m), 1.89 (2H, m), 2.41 (2H, t, J=7.4Hz), 2.84 (2H, t, J=7.6Hz), 2.86 (6H, s), 3.25 (2H, q, J=6.7Hz), 4.50 (2H, t, J=7.2Hz), 5.33 (1H, br), 5.47 (2H, br), 6.63 (2H, q, J=8.8Hz), 7.03 (2H, d, J=8.8Hz), 7.34 (1H, t, J=7.6Hz), 7.53 (1H, t, J=7.7Hz), 7.80 (1H, s), 7.83 (1H, d, J=8.4Hz), 7.91 (1H, d, J=8.2Hz)。 (実施例54)

 $\frac{1-\{4-[O-(2-i)]+Nr]-1}{1H-12i}$   $\frac{1+12i}{1H-12i}$   $\frac{1+12i}{1H-12i$ 

O-(2-ジメチルアミノエチル) ベンジル酸 0. 165g (0.55mmol)を原料として、実施例 4 0 と同様の方法によって、下に示す 1 - {4 - [O-(2-ジメチルアミノエチル) ベンジリルアミノ] ブチル} - 1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン13mg (0.0242mmol) を白色粉末と

して得た。

10

15

20

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3330, 3210, 1660, 1640, 1530, 1480, 1390, 1250, 1100, 760, 700.

 $^{1}$  H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ (ppm):1.60(2H, m),1.85(2H, m),2.25(6H, s),2.50(2H, t,J=4.8Hz),3.03(2H, t,J=4.6Hz),3.38(2H, q,J=6.3Hz),4.41(2H, t,J=7.2Hz),5.57(2H, br),7.22~7.32(6H, m),7.32(1H, t,J=7.7Hz),7.42~7.49(4H, m),7.53(1H, t,J=7.6Hz),7.65(1H, s),7.83(1H, d,J=8.4Hz),7.87(1H, d,J=8.4Hz),9.12(1H, br)。(実施例55)

4-(4-i)メチルアミノー1-iフェニルー1-iプテニル)安息香酸 0.16 2 g(0.5 5 mmol)をクロロホルム 7 mlに溶解し、塩化チオニル 8 0  $\mu$  l(1.1 0 mmol)及びN,N-iジメチルホルムアミド 1 滴を加え、4 時間加熱還流した。 反応液を減圧下に濃縮し、酸クロライド体の粗生成物を得た。

25  $1-(4-r \leq 1) = 1$   $1-(4-r \leq 1) = 1$  1-(4-r

15

25

ミン 0.128 g (0.50 mmol) をエタノール 7 mlと水 4 mlの混合溶媒に溶解し、1 Nー水酸化ナトリウム水溶液 0.55 mlを加えた。氷冷下、先に得られた酸クロライド体をクロロホルム 3 mlに溶解した溶液を滴下し、30分間撹拌した。反応液を炭酸水素ナトリウム水溶液に注ぎ、クロロホルムで2回抽出し、乾燥(Na2SO4)後、溶媒を留去した。残渣をアルミナカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=200:1~30:1(v/v))さらにシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=6:1~4:1(v/v))で精製し、最後にエーテルでトリチュレートして濾取し、下に示す1ー {4-[4-(4-ジメチルアミノー1ーフェニルー1ーブテニル)ベンゾイルアミノ]ブチル}ー1 Hーイミダゾ [4,5-c]キノリンー4ーアミン 0.152 g (0.285 mol) (E体、2体混合物)を白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3330, 2940, 1630, 1530, 1480, 20 1390, 1300, 1250, 850, 750, 700.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.73 (2H, m), 2.10 (2 H, m), 2.19, 2.20 (6H, s×2), 2.29 (2H, m), 2.40 (2H, m), 3.52 (2H, m), 4.60, 4.63 (2H, t×2, J=7. 0Hz, 7.0Hz), 5.46 (2H, br), 6.12, 6.19 (1H, br× 2), 6.13, 6.18 (1H, t×2, J=7.4Hz, 7.4Hz), 7.16 (2 H, t, J=8.1 Hz),  $7.21 \sim 7.41$  (6 H, m), 7.51 (1 H, m), 7.58, 7.70 (2 H,  $d \times 2$ , J=8.8 Hz, 8.0 Hz), 7.82, 7.83 (1 H,  $d \times 2$ , J=8.4 Hz, 8.4 Hz), 7.84, 7.86 (1 H,  $s \times 2$ ), 7.93, 7.95 (1 H,  $d \times 2$ , J=9.0 Hz, 8.4 Hz).

5 (実施例56)

15

25

# $1 - {4 - [4 - (4 - ジメチルアミノ - 1 - フェニルブチル) ベンゾイルアミ /] ブチル} - 1 H - イミダゾ [4, 5 - c] ギノリン - 4 - アミン$

4-(4-ジメチルアミノー1-フェニルブチル) 安息香酸 0.164g(0.55 mmol) を原料として、実施例 55と同様の方法によって、下に示す1-{4 - [4-(4-ジメチルアミノー1-フェニルブチル) ベンゾイルアミノ] ブチル) -1H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン65 mg(0.122 mmol) を白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3330, 2940, 1630, 1530, 1480, 20 1400, 1310, 1250, 760, 700.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.42 (2H, m), 1.70 (2H, m), 2.07 (4H, m), 2.17 (6H, s), 2.29 (2H, t, J=7.2Hz), 3.49 (2H, q, J=6.4Hz), 3.93 (1H, t, J=8.0Hz), 4.59 (2H, t, J=7.4Hz), 5.50 (2H, br), 6.11 (1H, t, J=5.6Hz), 7.15~7.31 (8H, m), 7.48 (1H,

t, J=7.7Hz), 7.60 (2H, d, J=8.8Hz), 7.82 (1H, d, J=8.2Hz), 7.83 (1H, s), 7.92 (1H, d, J=8.2Hz)。
(実施例57)

# $1-(4-\{4-\{N-(2-ジメチルアミノエチル) フェニルアミノ] ベンゾ イルアミノ} ブチル) <math>-1H$ -イミダゾ [4, 5-c] キノリンー4-アミン

4-[N-(2-i)]メチルアミノエチル)フェニルアミノ]安息香酸 0.15 6 g (0.55 mmol) を原料として、実施例 5 5 と同様の方法によって、下に示す  $1-(4-\{4-[N-(2-i)]$ メチルアミノエチル)フェニルアミノ]ベンゾイルアミノ〉ブチル)-1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン2 2 2 m g (0.042 1 mmol) を微黄白色粉末として得た。

15

10

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3310, 2940, 1630, 1590, 1530, 1510, 1400, 1290, 1260, 760, 700.

<sup>1</sup> H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.71 (2H, m), 2.08 (2 H, m), 2.27 (6H, s), 2.57 (2H, t, J = 7.6 Hz), 3.50 (2H, q, J = 6.5 Hz), 3.86 (2H, t, J = 7.6 Hz), 4.61 (2 H, t, J = 7.2 Hz), 5.53 (2H, br), 6.01 (1H, t, J = 6.0 Hz), 6.76 (2H, d, J = 9.2 Hz), 7.19 (3H, m), 7.30 (1H, t, J = 7.6 Hz), 7.38 (2H, t, J = 8.0 Hz), 7.51 (1 H, t, J=7.8Hz), 7.54 (2H, d, J=8.8Hz), 7.82 (1H, d, J=8.4Hz), 7.85 (1H, s), 7.94 (1H, d, J=8.4Hz)。
(実施例58)

4-[N-(3-i)メチルアミノプロピル)フェニルアミノ] 安息香酸 0.1 6.4 g(0.5 5 mmol)を原料として、実施例 5.5 と同様の方法によって、下に示す 1-(4-(4-[N-(3-i)メチルアミノプロピル)フェニルアミノ] ベンゾイルアミノ〉ブチル)-1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン 5.4 mg(0.10 1 mmol)を淡黄白色粉末として得た。

15

10

5

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3300, 2940, 1610, 1590, 1530, 1510, 1400, 1310, 1250, 760.

 $^{1}$  H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.71 (2H, m), 1.83 (2 H, m), 2.08 (2H, m), 2.22 (6H, s), 2.33 (2H, t, J =7.2Hz), 3.50 (2H, m), 3.78 (2H, t, J=7.4Hz), 4.6 1 (2H, t, J=7.2Hz), 5.65 (2H, br), 6.03 (1H, br), 6.76 (2H, d, J=8.8Hz), 7.15~7.22 (3H, m), 7.31 (1H, t, J=7.6Hz), 7.38 (2H, t, J=7.8Hz), 7.52 (1 H, t, J=7.4Hz), 7.54 (2H, d, J=8.8Hz), 7.83 (1H, d, J=8.0Hz), 7.86 (1H, s), 7.94 (1H, d, J=8.0Hz)。
(実施例59)

 $\frac{1-(4-\{[\alpha-(2-i)y+nr]\}+1+i)-\alpha-1}{3}$   $\frac{1-(4-\{[\alpha-(2-i)y+nr]\}+1+i)-\alpha-1}{3}$   $\frac{1-(4-\{[\alpha-(2-i)y+nr]\}+1+i)-\alpha-1}{3}$   $\frac{1-(4-\{[\alpha-(2-i)y+nr]\}+1+i)-\alpha-1}{3}$ 

α-(2-ジメチルアミノエトキシ) -α-フェニル-p-トルイル酸 6 7 mg (0.224 mmol) と 1-(4-アミノブチル) -2-メチル-1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン5 5 mg (0.204 mmol) を原料として、 実施例 5 5 と同様の方法によって、下に示す 1-(4-{[α-(2-ジメチルアミノエトキシ) -α-フェニル-p-トルオイル] アミノ} ブチル) -2-メチルー1 H-イミダゾ [4,5-c] キノリン-4-アミン36 mg (0.0653 mmol) を微黄白色粉末として得た。

このものの分光学的データは以下の通りである。

25

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>:3320, 2940, 1630, 1540, 1480, 1430, 1380, 1310, 1100, 750, 700.

 $^{1}$  H-NMR (CDCI<sub>3</sub>) δ (ppm) : 1.77 (2H, m), 2.02 (2 H, m), 2.27 (6H, s), 2.60 (2H, t, J=5.8Hz), 2.65 (3H, s), 3.50 (2H, q, J=6.7Hz), 3.56 (2H, td, J=6.0Hz, 2.4Hz), 4.50 (2H, t, J=7.6Hz), 5.39 (1H, s),

5. 54 (2H, br), 6. 13 (1H, t, J=5.8Hz), 7. 22 $\sim$ 7. 34 (6H, m), 7. 41 (2H, d, J=8.4Hz), 7. 45 (1H, t, J=7.8Hz), 7. 63 (2H, d, J=8.0Hz), 7. 81 (1H, d, J=8.4Hz), 7. 89 (1H, d, J=8.0Hz).

5 (実施例60)

 $1-(4-\{[\alpha-(2-ジメチルアミノエトキシ) - \alpha-フェニル-p-トル オイル] アミノ} ブチル) - 2-エトキシメチル-1 <math>H$ -イミダゾ [4, 5-c] キノリン-4-アミン

α-(2-ジメチルアミノエトキシ) -α-フェニル-p-トルイル酸 0. 1
10 65g(0.55mmol)と1-(4-アミノブチル)-2-エトキシメチル-1
H-イミダゾ [4,5-c]キノリン-4-アミン 0.157g(0.50mmo
l)を原料として、実施例 55と同様の方法によって、下に示す 1-(4-{[α
-(2-ジメチルアミノエトキシ)-α-フェニル-p-トルオイル]アミノ}
ブチル)-2-エトキシメチル-1 H-イミダゾ [4,5-c]キノリン-415 アミン 0.128g(0.215mmol)を微黄白色粉末として得た。

20

このものの分光学的データは以下の通りである。

IR (KBr) cm<sup>-1</sup>: 3300, 2940, 1630, 1540, 1480, 1440, 1390, 1310, 1100, 760, 700.

 $^{1}$ H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  (ppm) : 1.20 (3H, t, J=7.0Hz), 25 1.82 (2H, m), 2.07 (2H, m), 2.27 (6H, s), 2.60

(実施例61)

# 実施例40の化合物の0.2%軟膏の作製

10 製剤:本発明の化合物を含有する軟膏を以下の方法により調製した。

実施例40化合物

0.02g

ソルビタンモノラウレート (SP-20) 2.0g

白色ワセリン

7.98g

全量

10.0g

80℃に加熱したSP-20 2gに本発明化合物 0.02gを加え撹拌溶解した。別に加熱溶解 (80℃) しておいた白色ワセリン 7.98gを加え、撹拌しながら室温冷却した。

(実施例62)

## 実施例40の化合物の2%軟膏の作製

20 製剤:本発明の化合物を含有する軟膏を以下の方法により調製した。

実施例40化合物

0.2 g

ソルビタンモノラウレート(SP-20) 2.0g

白色ワセリン

7.8 g

全量

10.0g

25 80°Cに加熱したSP-20 2gに本発明化合物 0.2gを加え撹拌溶解した。

別に加熱溶解(80°)しておいた白色ワセリン7.8gを加え、撹拌しながら室温冷却した。

(比較例1)

# 2%イミキモド軟膏の作製

5 80℃に加熱したイソステアリン酸5gに米国特許4988815に記載の方法で合成したイミキモド0.5gを加え攪拌溶解した。これに、加熱溶解(80℃)しておいた白色ワセリン19.5gを加え、攪拌しながら室温冷却した。

(比較例2)

## 吉草酸ベタメタゾンの外用剤

10 0.12%リンデロンV軟膏(塩野義製薬)をそのまま使用した。 (実施例63)

# インターフェロン誘起能の測定

(試験方法)

#### ①単核球細胞分画の調整

ヒト3人 (成人女性) から採血した末梢血を、直ちにリューコプレップ (リンパ球分離用チューブ FALCON ) 1本あたり8mlずつ分注した。このリューコプレップを遠心分離 (BECKMAN CS-6KR 20℃ 3000rpm 30分) した後、単核球層を回収した。単核球層はRPMI-1640培地 (10% fetal calf serum, penicillin-streptomycin含有 以下RPMI-1640培地) により2回洗浄した後、RPMI-1640培地 地で細胞濃度1.3×10<sup>6</sup> cells/mlに調製した。

## ②各被験薬物の調整

本発明化合物はDMSOで溶解しRPMI-1640培地に添加した。薬物濃度は $40\mu$ M,  $12.8\mu$ M,  $4\mu$ M,  $1.28\mu$ M に調製した。

### ③インターフェロン誘起実験

25 9 6 wellプレート (CORNING) に上記に示した方法で調製した細胞 (1.3×1

WO 98/30562 PCT/JP98/00005

100

 $0^6$  cells/ml) を1 wellあたり150 $\mu$ l入れた。さらに、上記に示した方法で調製した薬物を50 $\mu$ l加え、CO2インキュベター内でIFN- $\alpha$ の場合は24時間そしてIFN- $\gamma$ の場合は96時間培養した(薬物濃度:final 10 $\mu$ M, 3.2 $\mu$ M, 1 $\mu$ M, 0.32 $\mu$ M DMSO濃度:final 0.05~0.1%)。培養終了後、細胞懸濁液をマイクロチューブに移し、8000rpmで10分間、遠心して上清を回収した。回収した上清は、ヒトインターフェロン- $\alpha$ 測定キット(大塚製薬)とヒトインターフェロン- $\gamma$ 測定キット(BioSource International)を使用してELISA法でIFN量を定量した。

(結果)

10 イミキモドと実施例化合物のヒト末梢血単核球からのインターフェロン誘起活性を表1、2に示す。

実施例化合物の多くはイミキモドと同等以上のインターフェロン誘起活性を示した。特に実施例40の化合物はイミキモドと比較して $IFN-\alpha$ と $IFN-\gamma$ 誘起能で約100倍強い活性を示した。

15

อ

10

15

20

表 1 ヒト細胞におけるインターフェロンーαの誘導

			IFN- $\alpha$	levels		)	
被験化合物	投与濃度(μM)						
	0. 01	0.032	0. 1	0. 32	1	3. 2	10
イミキモド				0.5	1.0	39. 9	40.
実施例40	0.8	24. 4	61.3	93. 4	81.6	36. 8	4.
実施例41	0. 7	0. 9	43.5	51.3	78. 1	40. 5	1.
実施例42	1.6	40. 2	83.8	75. 3	28. 9	2. 1	0.
実施例43			29. 1	111.6	41.2	2. 1	0.
実施例44			40. 2	52. 3	14. 1	1.3	0.
実施例45	0. 1	0. 7	19. 2	13. 4	0.4	0. 1	0.
実施例46			0.3	61.9	92. 0	67. 2	55.
実施例47			21.0	91.0	89. 5	83. 9	72.
実施例48			65.4	108.5	82. 5	53. 9	23.
実施例49			1.8	38. 2	45. 1	109.6	45.
実施例50			0.0	0. 1	37.8	73.5	41.
実施例51	11.9	55. 9	96. 7	17. 9	3. 4	1. 0	0.
実施例52		6.8	25. 0	. 7. 6	0.4	0. 3	
実施例53	0.6	2. 2	0. 2	1. 3	58.8	186. 2	105.
実施例55	3. 7	23. 5	88. 5	73. 2	40. 1	1.8	0.
実施例58	1.6	7.4	146. 7	157. 6	92. 3	47. 1	

DMSO (溶媒対照) は 0.1~0.7(IU ml)

polyI:Cは100μg/mlで10.0 IU/mlのIFN-αを誘起した

表 2 ヒト細胞におけるインターフェロンーγの誘導

	1	,, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,		/ 1 1	Y	ノの令	
	IFN-γ levels (pg/ml) 公合物 投与濃度 (μM)						
被験化合物							
	0. 01	0. 032	0.1	0. 32	1	3. 2	10
イミキモド				683.8	639. 2	1228. 4	1196. 1
実施例40	496. 6	778. 9	1179. 9	1660.8	2287. 7	1265. 2	115. 2
実施例41	188. 2	402. 7	192. 3	412.3	615.0	843. 6	1646. 4
実施例42			600.6	309. 4	767. 1	657. 6	0.0
実施例43	:		1148. 0	1274. 5	1743.6	1727. 5	147. 1
実施例44			785. 3	1271.6	1703. 9	820. 1	0.5
実施例46			197. 1	92. 9	184. 1	845. 9	1477. 1
実施例47			197. 1	407.6	720.0	1066. 5	1598. 2
実施例48			645. 1	1365. 7	1812. 3	2428. 9	2692.6
実施例49			963. 2	810.3	915. 2	1552. 5	2324. 0
実施例50			641.7	811.8	768. 6	1264. 2	2180.9

DMSO (溶媒対照) は 314.4~590.2pg/ml

Con A 10μg/mlは 4396.8~2017.1 pg/mlのIFN-γを誘起した

(実施例64)

# 20 皮膚好酸球浸潤抑制作用

# (1) 試験方法

動物は4週齢のBalb/cマウス(雄)を日本クレア(株)より購入し室温23±2℃、湿度50±10%(照明時間(8:00-20:00))の条件下で1週間以上の馴化期間の後に実験に供した。実験はすべて非絶食下で行い、被験物投与後の実験期間中は自由に水及び飼料を摂取させた(実験時の体重:18~32

ā

10

15

g) 。

ā

10

15

# ①感作及び惹起

タンパク量10mg相当のダニ抽出物-Dp(コスモバイオ)にRO水  $3.8\,\mathrm{ml}$ 、生理食塩水  $1.2\,\mathrm{ml}$  を加えタンパク質量  $2\,\mathrm{mg/ml}$  の溶液(原液)を調製した。原液を生理食塩水にてタンパク質量  $5\,\mathrm{O}\,\mathrm{O}\,\mathrm{\mu}\,\mathrm{g/ml}$  に調製した溶液に百日せき菌液を  $4\,\mathrm{O}\,\mathrm{O}\,\mathrm{O}\,\mathrm{1}$  容量添加したものを感作溶液とした。感作はマイジェクター(テルモ社製)を用い、マウスの頸部の皮下にこの溶液を  $2\,\mathrm{O}\,\mathrm{O}\,\mathrm{\mu}\,\mathrm{1}$  投与することによって行った。この感作方法で初回感作を含め  $7\,\mathrm{H}\,\mathrm{H}\,\mathrm{e}$  おきに  $3\,\mathrm{Dl}\,\mathrm{e}$  使を行った。惹起は初回感作  $2\,\mathrm{I}\,\mathrm{H}\,\mathrm{e}$  に  $3\,\mathrm{Ol}\,\mathrm{e}$  の  $2\,\mathrm{I}\,\mathrm{e}$  に  $2\,\mathrm{I}\,\mathrm{e}$  に

## ②皮膚回収及び病理標本の観察

惹起48時間後に頸椎脱臼によりマウスを屠殺し背部の皮膚を剥ぎ取り、マーキングした部分を中心に1cm四方に皮膚を切断した。回収した皮膚は10%中性ホルマリン緩衝液(コーニングの15ml遠沈管使用)に入れ1日以上室温に放置して固定した。固定した皮膚は、常法にしたがってパラフィン切片作成後、ルナ染色を施した(切り出しは体軸に対し垂直方向に皮膚サンプルの中央と頭側2mm上方の2ヶ所で行った)。標本の観察は光学顕微鏡(400倍)で、1切片1cm当たりの好酸球数を計測した。

20 薬剤(被験化合物)による抑制は以下の式から算出した。

> 抑制率(%) = {(基材投与群の好酸球数-被験化合物投与群の好酸球数)/ 基材投与群の好酸球数)} × 1 0 0

### ③各被験薬物の調製

・2%イミキモド軟膏の作成:80°C に加熱したイソステアリン酸5gに米国 25 特許4988815に記載の方法に準じて合成したイミキモド0.5gを加え攪拌 WO 98/30562 PCT/JP98/00005

1 0 4

溶解した。これに、加熱溶解(80°C)しておいた白色ワセリン19.5gを加え、 攪拌しながら室温冷却した。

- ・実施例40の化合物の0.2%軟膏の作製:実施例61の方法により作成した。
- ・吉草酸ベタメタゾンの外用剤: 0.12%リンデロンV軟膏(塩野義製薬)を そのまま使用した。

## ④薬物投与方法

経皮投与(密封包带法:Occlusive dressing technique (ODT))

マウスをエーテル麻酔した後背部中央を電気バリカンで皮膚を傷つけないように除毛した。背部中央の惹起箇所にあたる部分にあらかじめ油性インクで印を付けた。薬剤(被験化合物)の塗布は、背部の印をつけた部分を中心に前投与では3cm四方に、ダニ惹起後は惹起部分を中心に2cm四方に塗布した。さらに、塗布部を覆うようにラップをのせ伸縮性テープ(Johnson & Johnson MEDICAL INC:エラスコチン)で固定した。対照群は基材のみを塗布した。

投与量は一匹当たり50mgとし、投与スケジュールは以下に示したように惹起前日より4日間連投した。

惹起前々日 → 惹起日(惹起直後)→ 惹起翌日(計3回)

## (2) 結果

2%イミキモド軟膏、実施例40の化合物の2%軟膏、0.12%吉草酸ベタメ タゾン軟膏の各被験薬物のダニ惹起マウス皮膚好酸球浸潤反応に対する抑制効果 を表3に示す。実施例40の化合物の軟膏は好酸球浸潤を吉草酸ベタメタゾン軟膏と同等に抑制した。

01

 $\bar{\mathfrak{z}}$ 

10

表3ダニ惹起マウス皮膚好酸球浸潤反応に対する抑制効果

投与薬物及び投与量	例数	好酸球数(個/cm)	抑制率(%)
非感作動物			
非惹起	3	12.0± 3.0	_
感作動物·			
ダニ惹起			
基材軟膏	7	679. $57 \pm 149.98$	
2%イミキモド軟膏	4	111.50± 30.38	83. 59
実施例40の0.2%軟膏	8	164.63± 33.43	75. 77
0.12%吉草酸ベタメタゾン軟	8	108.75± 24.99	84. 00
膏	•		

惹起2日後の好酸球数を各群 mean ± S.D. で示した (実施例65)

## 経皮吸収性

## 15 (1) 試験方法

動物は4週齢のヘアレスマウス(雄)を日本クレア(株)より購入し1週間の 馴化期間の後実験に供した。経皮吸収性実験は引間知広らの方法(薬剤学、Vol. 55 (2)、122-126、1995)に準じて行った。マウスの背部皮膚を無傷の皮膚(インタクトスキン)状態で切り取り、縦型2セル型膜透過実験装置(VIDREZX)に取り付けた。イミキモドおよび被験化合物の2%軟膏(300mg)をドナーセルの皮膚上に加え、レセプターセルにはペニシリン(50U/m1)とストレプトマイシン(50 $\mu$ g/ml)を含むPBSを満たした。レセプター溶液を一定温度(37°C)に保ち、透過実験を行った。経時的にサンプル口から100 $\mu$ lサンプリングし、HPLC法により薬物を定量した。この結果より薬物皮膚透過速度を求めた。

# (2) 結果

表4に示すように実施例40化合物の2%軟膏のヘアレスマウス皮膚における 薬物透過速度はインタクトスキンで2%イミキモド軟膏の約14倍程度速いこと が確認された。

5

表 4 皮膚透過性

投与薬物	インタクトスキン
	薬物透過速度
	$(\mu  \text{g/cm}^2/\text{hr})$
2%イミキモド軟膏	0.07
実施例40化合物の2%軟膏	0.98

10

# 産業上の利用可能性

上述した通り、本発明により新規なアミド誘導体が得られる。本発明のアミド 5 誘導体は強力なインターフェロン (α、γ) 誘起作用と優れた経皮吸収性を有し、 各種腫瘍、ウイルス性疾患そして特に皮膚好酸球浸潤抑制効果によりアトピー性 皮膚炎などのアレルギー性炎症疾患の治療に有用である。

### 請求の範囲

1. 下記式 I で示されるアミド誘導体、およびその医薬的に許容しうる酸付加塩である。

$$R_{1}R_{2}N - (CH_{2})g - (X)h - (CH_{2})i - (Y)j - (CH_{2})k - (Z)l - (CH_{2})m - CONH - (CH_{2})n - N$$
5

(I)

式 I 中、 $R_1$  および  $R_2$  は炭素数 1 から 6 の分岐していてもよいアルキル基を 10 表し、また  $R_1$  と  $R_2$  は一つになって環を形成していてもよく、

 $R_1$ または $R_2$ のどちらかが、X、Yあるいはメチレン鎖中の任意の原子と一つになって環を形成していてもよい。

2は芳香環または複素環を表し、低級アルキル基、水酸基、低級アルコキシ 20 基あるいはハロゲンのような置換基を有していてもよい。

R<sub>3</sub>は水素原子、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェニル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。

25 g、iおよびkは独立してOから6の整数を表し、h、iおよびlは独立し

อ

てOまたは1を表し、mはOから5の整数を、nは2から12の整数を表す。

- 2. 請求の範囲第1項に記載のアミド誘導体を含有する医薬製剤。
- 3. 下記式IIで示される合成中間体。

式II中、R<sub>3</sub>, は、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。

nは2から12の整数を表す。

4. 下記式IIIで示される合成中間体。

$$H_{2}N-(CH_{2})n-N-\begin{pmatrix} R_{3}\\ N \end{pmatrix}$$

式III中 P ' 14 器挽されていて

式III中、R<sub>3</sub>'は、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェール基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。

nは2から12の整数を表す。

15

10

15

5. 下記式IVで示される合成中間体。

式IV中、RgおよびRloは、Rgが水素原子のとき、Rloは、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。

また、 $R_9$ 、 $R_{10}$ が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香族環状イミドを形成する。

R<sub>3</sub>, は、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェニル基、 フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいは ジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。

10

15

6. 下記式Vで示される合成中間体。

$$R_9R_{10}N - (CH_2)n - N$$
 $N$ 
 $C1$ 
 $(V)$ 

式V中、RgおよびR10は、Rgが水素原子のとき、R10は、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。

また、 $R_9$ 、 $R_{10}$ が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香族環状イミドを形成する。

R<sub>3</sub>'は、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェニル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいは ジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。

10

15

7. 下記式VIで示される合成中間体。

$$R_{9}R_{10}N - (CH_{2})n - N$$

$$N$$

$$NH_{2}$$

$$(VI)$$

式VI中、R<sub>9</sub>およびR<sub>10</sub>は、R<sub>9</sub>が水素原子のとき、R<sub>10</sub>は、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。

また、 $R_9$ 、 $R_{10}$ が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香族環状イミドを形成する。

R<sub>3</sub>は、水素原子、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。

8. 下記式VIIで示される合成中間体。

$$R_{9}R_{10}N - (CH_{2})n - N$$

$$N$$

$$N$$

$$N$$

$$VII)$$

式VII中、R<sub>9</sub>およびR<sub>10</sub>は、R<sub>9</sub>が水素原子のとき、R<sub>10</sub>は、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。

また、 $R_9$ 、 $R_{10}$ が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基 20 を有していてもよい芳香族環状イミドを形成する。

R<sub>3</sub>は、水素原子、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェール基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。

nは2から12の整数を表す。

อ์

10

15

ົວ

10

15

9. 下記式VIIIで示される合成中間体。

$$R_9R_{10}N - (CH_2)n - N$$
 $N$ 
 $N$ 
 $N$ 
 $N$ 
 $N$ 

式VIII中、R<sub>9</sub>およびR<sub>10</sub>は、R<sub>9</sub>が水素原子のとき、R<sub>10</sub>は、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。

また、 $R_9$ 、 $R_{10}$ が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香族環状イミドを形成する。

R<sub>3</sub>は、水素原子、置換されていてもよいフェニル基、低級アルキル基(フェール基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、低級アルコキシ基、アミノ基、モノあるいはジ低級アルキル置換アミノ基、カルボキシル基、あるいは低級アルコキシカルボニル基で置換されていてもよい。)を表す。

10. 下記式IXで示される合成中間体。

$$R_9R_{10}N - (CH_2)n - NH$$

$$NH_2$$

$$(IX)$$

式IX中、R<sub>9</sub>およびR<sub>10</sub>は、R<sub>9</sub>が水素原子のとき、R<sub>10</sub>は、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェノキシアルカノイル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、炭素鎖の炭素数1~8で分岐鎖を有していてもよいハロアルコキシカルボニル基、あるいは炭素鎖の炭素数1~8でベンゼン環上にハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよいフェニルアルコキシカルボニル基を表す。また、R9、R10が一つになってハロゲン、ニトロあるいはメトキシ置換基を有していてもよい芳香族環状イミドを形成する。

nは2から12の整数を表す。

20

15

5

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/00005

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl <sup>6</sup> C07D471/04, 215/46, A61K31/435					
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC					
	S SEARCHED				
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl <sup>6</sup> C07D471/00-471/22, 215/00-215/90, A61K31/435					
	tion searched other than minimum documentation to t				
Electronic d CA (	data base consulted during the international search (na STN), REGISTRY (STN), MEDLINE	ame of data base and, where practicable, s (STN), WPIDS (STN)	earch terms used)		
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where a		Relevant to claim No.		
P, X	JP, 9-208584, A (Terumo Cor August 12, 1997 (12. 08. 97) Claims 5 to 8 (Family: none	,	3-6		
X A	JP, 60-123488, A (Riker Lab July 2, 1985 (02. 07. 85), Full text & EP, 145340, A1 & NO, 8404565, A & DK, 840 & ES, 8603477, A & ZA, 840	9, 10 1, 2, 7, 8			
X A	US, 4689338, A (Riler Lab., Inc.), August 25, 1987 (25. 08. 87), Full text & ES, 9103904, A		9, 10 1, 2, 7, 8		
	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
Special categories of cited documents:  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filing date document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed  Date of the actual completion of the international search March 24, 1998 (24.03.98)		"X" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention  "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone  "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family  Date of mailing of the international search report April 7, 1998 (07.04.98)			
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer			
Facsimile No.		Telephone No.			

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))						
Int. Cl <sup>6</sup> C07D 471/04, 215/46, A61K 31/435						
B. 調査を行	デった分野					
	k小限資料(国際特許分類(IPC))					
Int. Cl <sup>6</sup>	C07D 471/00-471/22, 215/00-215/90,	A61K 31/435				
最小限資料以外	トの資料で調査を行った分野に含まれるもの					
•						
国際調査で使用		調本に信用した田鉱)	<del></del>			
		<b>砂里に使用した用は</b>				
CA(ST)	N), REGISTRY(STN), MEDLINE(ST	'N), WPIDS(STN)				
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·					
C. 関連する	ると認められる文献					
引用文献の	TITTE wheth to Track the same the state in the line is		関連する			
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連すると		請求の範囲の番号			
P, X	JP, 9-208584, A (テルモ株式会社), 請求項 5-8 (ファミリーなし)	12, 8月, 1997 (12.08.97),	3-6			
X	JP, 60-123488, A (Riker Lab., Inc. 全文, & EP, 145340, A1	), 2, 7月, 1985 (02.07.85),	9,10			
A	& NO, 8404565, A	& DK, 8405426, A	1,2,7,8			
		& ZA, 8408968, A	_,,.,0			
X	US, 4689338, A (Riler Lab., Inc.),	95 Q H 1007 (95 00 97)	9,10			
A	全文, & ES, 9103904, A	20, 0 Д, 1907 (20.00.07),	] 3,10 			
Α			1,2,7,8			
□ C脚の結束	とにも文献が列挙されている。		L			
	これの人間がかり手ですりている。		<b>                                    </b>			
* 引用文献の	•	の日の後に公表された文献				
「A」特に関連   もの	基のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「T」国際出願日又は優先日後に公表る て出願と矛盾するものではなく、				
T .	状ではあるが、国際出願日以後に公表されたも	論の理解のために引用するもの	元号107派亚人14年			
o O		「X」特に関連のある文献であって、				
	E張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 (は他の特別な理由を確立するために引用する)	の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以				
文献(理由を付す)  ・  ・  ・  ・  ・  ・  ・  ・  ・  ・  ・  ・  ・			•			
「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献よって進歩性がないと考えられるもの						
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献						
国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日						
	24. 03. 98	07.0	4.98			
国際電影大幅明4	D名称BTX本ナ生	株然高粱木崎 (松照のよう) 1	16 0050			
1	D名称及びあて先 国特許庁(ISA/JP)		4C 9053			
郵便番号100-8915						
東京都 東京都	部千代田区霞が関三丁目4番3号	電話番号 03-3581-1101	内線 3453			